MANUALE

pharmaceuticum

seu

Promptuarium,

quo et praecepta notatu digna pharmacopoearum variarum et ea, quae ad paranda medicamenta in pharmacopoeas usitatas non recepta sunt, atque etiam complura adjumenta et subsidia operis pharmaceutici continentur.

Scripsit

Dr. H. Hager.

Volumen alterum.

LIPSIAE 1876.

Sumptibus Ernesti Günther.

ADJUMENTA VARIA

chemica et pharmaceutica

atque

subsidia ad parandas

aquas minerales.

Scripsit

Dr. H. Hager.

Editio tertia priore auctior atque emendatior.

LIPSIAE 1876.

Sumptibus Ernesti Günther.

Praefatio.

Anno superiore quum Manuale pharmaceuticum ederem, alteram ejus operis partem mox subsecuturam pollicebar, qua alia varii generis adjumenta continerentur. Habes jam, Lector benevole, quod tunc pollicitus eram, alterum volumen, quod ut eadem, qua prius, indulgentia excipias, Te etiam atque etiam rogo.

In materia explicanda id semper spectabam, ut quae et in laboratorio et in medicamentis dispensandis operantibus usui essent, ea diligenter examinarem et ad operis pharmaceutici varietates accommodarem.

Itaque quum tabula aequivalentium plena et commoda adhuc deesset, eam sic institutam proposui, ut justam ubique et chemicorum et pharmaceuticorum praeparatorum atque analysis quantitativae rationem haberem. Quae tabula quo esset utilior, in rebus, quas continet, explicandis litterarum ordinem et seriem secutus sum. Quod autem formulas ac nomina substantiarum non ad subtilioris artis chemicae rationem conformavi, id propterea factum est, quia vitae potius usum ac consuetudinem quam doctorum hominum commoda respicienda putavi.

Tabulae, quibus procentus variorum liquorum continentur, maximam partem mea opera confectae et usui pharmaceutico adaptatae sunt Quae de proventu extractorum atque oleorum aethereorum, nec minus quae de solubilitate variarum substantiarum in aqua, in spiritu vini et in aethere proposita sunt, ea, quoniam difficilis haec quaestio ab hominibus doctis ad id tempus parum diligenter tractata est, lector aequi consulat.

Recentiore tempore ut multa alia, ita etiam hoc munus pharmacia suscepit, ut aquarum mineralium arte parandarum rationem exploret. Non igitur alienum duxi, apparatum substantiarum chemicarum ad parandas aquas minerales componere, quo via certa ac firma

ad illas aquas efficiendas monstraretur. Magno ad eam rem adjumento sunt tabulae stoechiometricae ad aquas minerales componendas.

Accedunt analyses novissimae fontium mineralium in Germania et in aliis terris obviorum litterarum ordine exhibitae, quibus carere non poterit, qui aquas illas arte efficere voluerit.

Scribebam Berolini Calendis Februariis MDCCCLX.

Auctor.

Praefatio ad editionem alteram.

Quae ante paucos annos a nobis in lucem sunt edita Adjumenta varia chemica et pharmaceutica, ea tam multiplici hominum artis peritorum assensu et usu comprobata sunt, ut divenditis primae editionis exemplaribus liber denuo typis esset exscribendus. Nova, quae nunc divulgatur, editio ubique ad artis pharmaceuticae et chemicae praecepta, quae nunc vigent, accommodata et aucta est. Additae sunt non modo novissimae nativorum fontium mineralium analyses, sed etiam usitatissimarum aquarum mineralium ope artis efficiendarum. Itaque recte sperare nobis videmur fore, ut major in dies ex hoc libro fructus et commoditas percipiatur

Scribebam Berolini mense Decembri MDCCCLXV.

Auctor.

Praefatio ad editionem tertiam.

Haec nova, quae nunc divulgatur editio ubique aucta est et aeque a prior accommodata ad pharmaceuticae et chemicae artis praecepta Addita est ponderum aequivalentium comparatio cum atomorum ponderibus elementorum.

Tabula ponderum aequivalentium corporum simplicium et compositorum ceteraeque tabulae emendatae et auctae sunt. Omittenda putavimus tabulas comparantes, quae antea in usu erant. pondera medicinalia cum pondere novo decimali. Fontium mineralium notatae sun analyses novissimae. Speramus igitur fore, ut haec quoque tertia libi editio pharmaceutis probetur.

Scribebam in villa Pulvermühle apud Fuerstenbergiam ad Viadrum

Mense Januario MDCCCLXXVI.

Dr. **H. Hager.**

Tabula

stoechiometrica,

pondera aequivalentia mixtionis complectens.

Nonnulla, quae in adhibenda hac tabula stoechiometrica observanda sunt, et formae compendiariae adhibitae.

Pondera specifica notata plerumque calore 17,5 graduum thermometri Celsiani constituta sunt. Gradus notati caloris ad thermometrum Celsianum accommodati sunt.

Pondera aequivalentia notata rationem habent cum pondere aequivalente Hydrogenii, H = 1 vel O = 8.

Quod ad nomenclationem adhibitam attinet, animadvertendum est, voces sub- et super- saepius ad verba et nomina corporum chemicorum componenda adhibitas, vocibus hypo- et hyper- permutatas esse.

Bromatum, chloratum, cyanatum, jodatum, fluoratum nominibus corporum, cum Bromo, Chloro, Cyano, Jodo, Fluore minimo modo conjunctorum, adjecta sunt. Chemici etiam haec corpora Bromureta, Chlorureta, Cyanureta, Jodureta, Fluorureta nominant.

Bromidatum, chloridatum, cyanidatum, jodidatum, fluoridatum nominibus corporum, cum Bromo, Chloro, Cyano, Jodo, Fluore maximo modo conjunctorum, adjecta sunt. Haec corpora etiam chemici Bromida, Chlorida, Cyanida, Jodida, Fluorida nominant.

Corpora omnia composita, quae Acida sunt, in seriem acidorum redacta sunt.

Acid. = Acidum.
acid. = acidus, a, um.
Aq. = HO, sed aquam cum corporibus chemice non conjunctam significat.
Analys. = ad usum rationum, quas analysis chemica quantitativa interdum fert.
anhydr. = anhydricus s. anhydrus, a, um.
cal. = calore.
° s. °C. = Celsiani thermometri gradus.
C. C. = Hoc signo vocum Centimeter cubicus quilibet casus significatur.
Cf. = confer vel conferatur.
conc. = concentratus, a, um.
Cont. = continet v. continent v. continens.
cryst. = crystallisatus, a, um.
d bas. = dibasicus.
d g. cub. = digitus cubicus.
Ferv. s. ferv. = fervet v. fervens.
Glyc. = Glycosides s. Glycose.
hydr. s. hydrat. = hydricus s. hydratus, a, um. i. q. cum aqua chemice conjunct.
indiff. = indifferens.
i. q. = idem quod.
Liq. s. liq. = liquescit v. liquidus.
Liq. = liquor.
liquid. = liquidus, a, um.
monobas. = monobasicus, a, um.
offic. = officinalis, e.
part. = partes.
Ph. Germ. = Pharmacopoea Germanica.
ps. = pars.
pt. = partes.
P. sp. = pondus specificum.
Sublim. = sublimatur.
Subst. = Substantia.
tribas. = tribasicus, a, um.
$\frac{0}{0}$ = in centenis partibus.

:erpretatio symbolorum et literarum in scriptione . chemiae stoechimetricae adhibitorum.

dum aceticum.
:etyl.
id. aceticum.
onitinum.
oid.
thyl.
gentum (Silber).
lkaloid.
(StrAk = Strychnin).
ıminium.
lyl.
mmonium.
ua = HO.
icin.
ienium.
d. aconitic.
opinum.
rum (Gold).
myl.
rogenium (Stickstoff).
·atium s. Boron.
ıryum s. Barytium.
·beerin.
·yllium.
muthum (Wismuth).
ımum.
ıcinum.
:rberinum.
tyl.
d. butyricum.
ızoyl.
d. benzoicum.
ɔoneum (Kohlenstoff).
lcium.
:d. camphoricum.
ıpryl.
cid. caprylicum.
lmium.
·ium.

$\overset{+}{Cf}$ Coffeïnum.
Cfdy Ferricyan (Ferridcyan).
Cfy Ferrocyan.
$\overset{+}{Ch}$ Chininum.
$\overline{Ch}$ Acid. chinicum.
$\overset{+}{Chc}$ Chinicinum.
$\overset{+}{Chd}$ Chinidinum.
$\overline{Ci}$ Acid. citricum. (Citronensäure).
$\overset{+}{Ci}$ Cinchonin.
$\overset{+}{Cic}$ Cinchonicin.
Cid Cinchonidin.
Cin Cinnamyl.
$\overline{Cin}$ Acid. cinnamomicum. (Zimmtsäure).
$\overset{+}{Cin}$ Cinchoninum.
Ciy Iridcyan.
Cky Cobalticyan (Kobaltidcyan).
Cl Chlorum.
$\overline{Cm}$ Acid. cinnamomicum.
Cmy Manganicyan.
Co Cobaltum.
$\overset{+}{Co}$ Coniinum.
$\overset{+}{Coc}$ Cocaïnum.
$\overset{+}{Cod}$ Codeïnum.
$\overset{+}{Con}$ Conicin.
$\overline{Cpl}$ Acid. caprylicum.
$\overline{Cpn}$ Acid. capronicum.
Cpy Platinocyan.
Cr Chromium.
Cry Chromicyan.
Cs Caesium.
Csy Sulfocyan.
Cu Cuprum (Kupfer).
Cy Cyanum (C^2N).
Di Didym.
D, Dd, Dn Dian.
E, Er Erbium.

F Fluor.
$\overline{F}$ Acid. formicic (Ameisensäure).
Fe Ferrum (Eisen).
Fl Fluor.
Fo Formyl.
$\overline{Fo}$ Acid. formicicum.
$\overline{Fu}$ Acid. fumaricum.
G Acid. gallicum (Gallussäure).
$\overline{Ga}$ Acid. gallicum.
Gl Glycinium.
$\overset{+}{Gu}$ Guanin.
H Hydrogenium (Wasserstoff).
Hg Hydrargyrum (Quecksilber).
$\overline{Hip}$ Acid. hippuricum.
$\overset{+}{Hrl}$ Harmalinum.
$\overset{+}{Hrm}$ Harminum.
J Jodum.
Id Imid. (HN).
$\overset{+}{Je}$ Jervin.
Ir Iridium.
K, Ka Kalium.
Kd Kakodyl.
L Lithium.
$\overline{L}$ Acid. lactic. (Milchsäure).
La Lanthanum.
$\overline{Lau}$ Acid. laurinicum.
Li Lithium.
M Mellan.
$\overline{M}$ Acid. malicum. (Aepfelsäure).
$\overline{Ma}$ Acid. malicum.
Me Methyl.
$\overline{Me}$ Acid. meconicum.
Meam Methylamin.
$\overset{+}{Men}$ Menispermin.

Mg Magnesium.
$\overline{Mg}$ Acid. margarinicum.
Ml Mellan.
Mn Mangan.
Mo Molybdaen.
Mph Morphinum.
$\overline{Mu}$ Acid. mucicum.
N Nitrogenium (Stickstoff).
Na Natrium.
Nar Narceïn.
Nb Niobium.
Ni Niccolum.
$\overset{+}{Ni}$ Nicotinum.
$\overset{+}{Nic}$ Nicotinum.
No Norium.
$\overset{+}{Nrc}$ Narcotinum.
$\overset{+}{Nrct}$. Narcotinum.
O Oxygenium (Sauerstoff).
$\overline{O}$ Acid. oxalicum.
$\overline{Oe}$ Acid. oenanthylicum.
$\overline{Ol}$ Acid. oleïnicum.
$\overset{+}{Op}$ Opianinum.
Os Osmium.
$\overline{Ox}$ Acid. oxalicum.
p pyro-
P Phosphorus.
$\overset{+}{Pap}$ Papaverinum.
Pb Plumbum.
Pcn Acid picronitricum.
Pd Palladium.
Pe Pelopium.
$\overline{Pe}$ Acid. pelargonicum.
$\overset{+}{Pel}$ Pelosinum.
$\overset{+}{Pet}$ Peteninum.
$p\overline{G}$ Acid. pyrogallicum.
Ph Phosphorus.
Ph Phenyl.
$\overline{Ph}$ Acid. phenylicum.
$\overset{+}{Pic}$ Picolinum.

$\overline{Pin}$ Acid. pininicum.
$\overline{Pl}$ Acid. palmitinicum.
$\overset{+}{Pp}$ Piperinum.
$\overset{+}{Ppd}$ Piperidinum.
Pr Propyl.
$\overline{Pr}$ Acid. propionicum.
pt = ½ Aeq. Pt. (Platinum).
$p\overline{T}$ Acid. pyrotartaricum.
Pt Platinum.
$\overline{Pur}$ Acid. purpuricum.
$\overline{Qt}$ Acid. querci- tannicum.
$\overset{+}{Qu}$ Quinium (Chininum).
R Rhodium.
R Radicale metallicum.
$\overline{R}$ Acid. uvicum.
Rb Rubidium.
Rh Rhodium.
Ri Acid. ricinicum.
Rn Rhodan. = Csy.
Rt Ruthenium.
Ru Ruthenium.
S Sulfur (Schwefel).
$\overline{S}$ Acid. succinicum (Bernsteinsäure).
Sa Salicyl.
$\overline{Sa}$ Acid. salicylicum.
$\overline{San}$ Acid. santonicum.
Sb Stibium (Antimon).
$\overline{Sc}$ Acid. succinicum.
$\overline{Scc}$ Acid. saccharinicum (Zuckersäure).
Se Selenum.
Si Silicium.
Sn Stannum (Zinn).
So Sodium s. Natrium.
$\overset{+}{Sp}$ Sparteïnum.
Sr Strontium.
$\overset{+}{Sr}$ Strychninum.
St Acid. stearinicum.
$\overset{+}{Str}$ Strchyninum.

$\overline{Su}$ Acid. suberinicum.
$\overline{Sy}$ Acid. silvinicum.
$\overline{T}$ Acid. tartaricum (Weinsäure).
Ta Tantalium.
Tb Terbium.
$\overset{+}{Tb}$ Thebainum.
Te Tellurium.
Th Thorium.
$\overset{+}{Th}$ Theobrominum.
Ti Titanium.
Tl Thallium.
Tn Tantalium.
$\overline{Tn}$ Acid. tannicum.
Tr Terbium.
U Uranium.
$\overline{Ur}$ Acid. urinicum (Harnsäure).
$\overline{Urx}$ Acid. uroxanicum.
$\overline{Uv}$ Acid. uvicum (Traubensäure).
V Vanadium.
$\overline{V}$ Acid. valerianicum.
$\overline{Va}$ Acid. valerianicum.
$\overset{+}{Ve}$ Veratrinum.
$\overline{Ve}$ Acid. veratrinicum.
$\overline{Vl}$ Acid. valerianicum.
W Wolframium.
Xn Xanthan.
Y Yttrium.
Zn Zincum.
Zr Zirconium.
. = O. $\dot{Ka}$ = KaO.
$\ddot{S}$ = SO^3.
, = S. $\acute{Ka}$ = KaS.
$\overset{,,,}{Sb}$ = SbS^3.
+ = Te. $\overset{+}{Ka}$ = KaTe.

Litera grandis, linea transversa divisa, atomum elementi duplam significat.

Comparatio
ponderum aequivalentium
cum
ponderibus atomorum
elementorum.

Elementum.	*Formulae.*	*Pondus aequivalens.*	*Pondus atomi.*
ninium (Thonerdemetall)	Al	13,7	27,4
ntum (Silber)	Ag	108	108
nium s. Arsenum	As	75	75
m (Gold)	Au	197	197
m	Ba	68,5	137
nthum (Wismuth)	Bi	210	210
n s. Boratium	B	11	11
ium	Br	80	80
nium	Cd	56	112
ium	Ca	20	40
oneum (Kohlenstoff)	C	6	12
m	Ce	47	94
um	Cl	35,5	35,5
mium	Cr	26,3	52,6
ltum	Co	29,5	59
um (Kupfer)	Cu	31,7	63,4
mium	Di	48	96
m	E	?	?
m (Eisen)	Fe	28	56
r	F = Fl	19	19
ium s. Beryllium	Gl = Be	7	14
argyrum (Quecksilber)	Hg	100	200
ogenium (Wasserstoff)	H	1	1
m	In	55,5	111
m	J	127	127
um	Ir	99	198
um	Ka = K	39	39
hanum	La	47	94
ium	Li	7	7

Elementum.	*Formulae.*	*Pondus aequivalens.*	*Pondus atomi.*
Magnesium s. Magnium	Mg	12	**24**
Manganum s. Manganesium	Mn	27,6	**55,2**
Molybdaenum	Mo	48	**96**
Natrium	Na = So	23	23
Niccolum	Ni	29,5	**59**
Niobium	Nb	—	94
Nitrogenium	N	14	14
Osmium	Os	99,5	**199**
Oxygenium (Sauerstoff)	O	8	**16**
Palladium	Pd	53,3	**106,6**
Phosphorus	P	31,5	31,5
Platina s. Platinum	Pt	98,7	**197,2**
Plumbum (Blei)	Pb	103,5	**207**
Rhodium	R	52,2	**104,4**
Rubidium	Rb	85,4	85,4
Ruthenium	Ru	52,2	**104,4**
Selenium	Se	39,6	**79,2**
Silicium	Si	21	28
Stannum (Zinn)	Sn	59	**118**
Stibium s. Antimonium	Sb	122	122
Strontium	Sr	43,8	**87,6**
Sulfur (Schwefel)	S	16	**32**
Tantalium	Ta	182	**364**
Tellurium	Te	64,2	**128,4**
Thallium	Tl	204	204
Thorium	Th	59	**236**
Titanium	Ti	25	**50**
Uranium	U	60	**120**
Vanadium	V	68,6	68,6
Wolframium	W	92	**184**
Yttrium	Y	34	**68**
Zincum	Zn	32,6	**65,2**
Zirconium	Zr	33,6	**89,6**

Pondera aequivalentia

corporum simplicium et compositorum.

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Absinthina	$C^{14}H^{28}O^8+HO$	185
Acetal. P. sp. 0,825. Ferv. 104°.	$C^{12}H^{14}O^4$	118
Acetaldehydum (Aldehyd) P. sp. 0,782. Ferv. 21°.	$C^4H^4O^2=C^4H^3O,HO$	44
Acetonum. P. sp. 0,792. Ferv. 56°.	$C^6H^6O^2$	58
Acetum Vini cf. Acid. acetic.		
Acetyle; Acetylum	$C^4H^3=Ac$	27
Acetylenum	C^4H^2	26
Acidum abietinicum (monobas.)	$C^{44}H^{32}O^5$	336
„ „ (dibasic.)	$C^{88}H^{62}O^8+2HO$	672
Acidum aceticum anhydrum	$C^4H^3O^3=AcO^3=\bar{A}$	51
Acidum aceticum hydratum s. Acetum glaciale. P. sp. 1,055. Ferv. 118°.	$C^4H^3O^3+HO=\bar{A},HO$	60
Acidum acetic. concentratissimum		
Cont. 73,9% $\bar{A}$. P. spec. 1,073.	$\bar{A},HO+Aq$	69
Acidum acetic. concentratum		
Cont. 65,4% $\bar{A}$. P. spec. 1,074.	$\bar{A},HO+2Aq$	78
Cont. 48,57% $\bar{A}$. P. spec. 1,067.	$\bar{A},HO+5Aq$	105
Acidum acetic. dilut. s. Acetum conc.		
Cont. 25,5% $\bar{A}$. P. spec. 1,040.	$\bar{A},HO+15,56\ Aq$	200
Cont. 25% $\bar{A}$. P. spec. 1,039.	$\bar{A}.HO+16\ Aq$	204
Cont. 24,6% $\bar{A}$. P. spec. 1,038.	$\bar{A},HO+16,37\ Aq$	207,3
Acetum purum. Cont. 5,1 $\bar{A}$.	$\bar{A},HO+104,5\ Aq$	1000
Acetum Vini. Cont. 4,8% $\bar{A}$.	$\bar{A},HO+111,4\ Aq$	1062,5
Acidum aconiticum (tribas.)	$C^{12}H^3O^9+3HO=\bar{A}t+3HO$	174
Acidum acrylicum	$C^6H^3O^3+HO$	72
Acidum aethionicum anhydricum	$4SO^3+C^4H^4$	188
Acidum aethionic. hydratum	$4SO^3,C^4H^4,2HO$	206
— —	$=4SO^3,C^4H^5O,HO$	206

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Acidum aethylo-sulfo-carbonicum i. q. Acid. xanthonicum		
Acidum aethylo-sulfuricum i. q. Aethyloxydum sulfuricum.		
Acidum allophanicum	$C^4N^2H^3O^5+HO$	104
Acidum alloxanicum (dibasic.)	$C^8N^2H^2O^8+2HO$	160
Acidum amygdalinicum	$C^{40}H^{25}O^{23}+HO$	458
Acidum anisicum	$C^{16}H^7O^5,HO$	152
Acidum anisicum anhydrum	$C^{16}H^7O^5$	143
Acidum antimonic., antimonios. cf. Acid. stibic., stibios.		
Acidum apocrenicum (Quellsatzsäure.)	$C^{48}H^{12}O^{24}$	492
Acidum arachinicum	$C^{40}H^9O^3+HO$	282
Acidum arsenicicum (tribasic.)	AsO^5	115
Acidum arsenicosum	AsO^3	99
Acidum auricu (Aurum oxydatum)	AuO^3	221
Acidum benzoicum s. benzoylicum	$C^{14}H^5O^3=BzO=\bar{Bz}$	113
Acidum benzoicum crystallisat.	$\bar{Bz}+HO$	122
Acidum bismuthicum	BiO^5	250
Acidum bismuthicum hydratum	BiO^5+HO	259
Acidum boricum s. boracicum Cont. 31,23% B et 68,77% O.	BO^3	35
Acidum boricum crystallisatum	BO^3+3HO	62
Cal. 80⁰ C. siccatum	$2BO^3+3HO$	97
Acidum brassinicum cf. Acid. erucicum.		
Acidum bromicum.	BrO^5	120
Acidum butyricum anhydricum	$C^8H^7O^3=\bar{Bu}$	79
Acidum butyricum hydratum P. spec. 0,972. Ferv. 156⁰	$\bar{Bu}+HO$	88
Acidum cacodylicum (Alkargen)	$C^4H^6AsO^3=KdO^8$	129
„ „ hydratum	$C^4H^6AsO^3+HO$	138
Acidum caprinicum Ferv. 280⁰	$C^{20}H^{19}O^3+HO$	172
Acidum capronicum	$C^{12}H^{11}O^3=\bar{Cpn}$	107
„ „ hydrat. Ferv. 198⁰	$\bar{Cpn}+HO$	116
Acidum caprylicum	$C^{16}H^{15}O^3=\bar{Cap}$	135
„ „ hydrat. Ferv. 235⁰.	$\bar{Cap}+HO$	144

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
‑um carbazoticum i. q. Acid. trinitrocarbolicum.		
‑um carbolicum (Phenol.) Liq. 12°. Ferv. 182°	$C^{12}H^5O+HO=Ph,HO$	94
‑um carbonicum	CO^2	22
‑um carminicum (Carminum)	$C^{28}H^{13}O^{15}+HO$	310
‑um catechinicum. Catechin. In aëre siccatum.	$C^{24}H^{12}O^{10},2HO+3HO$	281
‑um chinicum anhydr. (monobas.)	$C^{14}H^{11}O^{11}=\overline{Ch}$	183
„ crystallisatum	$\overline{Ch}+HO$	192
‑m chinovaïcum (Chinovin)	$C^{48}H^{36}O^{6}+2HO$	390
‑m chloricum	ClO^5	75,5
‑m chloro-carbonicum (Carbonylchlorür. Phosgengas)	$C^2O^2Cl^2$	99
‑m chloro-chloricum (Euchlorine)	$Cl^3O^{13}=ClO^3,2ClO^5$	210,5
‑m chloro-hydrocyanicum i. q. Acid. hydrochlorocyanicum.		
‑m chloro-hyperchloricum	$Cl^3O^{17}=ClO^3,2ClO^7$	242,5
‑m chlorosum	ClO^3	59,5
‑m choleïnic. i. q. Acid. taurocholic.		
‑m cholicum	$C^{48}H^{39}O^9+HO$	408
E solutione spirituosa crystallisatum	$C^{48}H^{39}O^9,HO+5HO$	453
‑m chromicum	CrO^3	50,3
‑m chrysophanicum Calore 115° siccatum	$C^{28}H^{10}O^8$	242
‑m cinnamomicum s. cinnamylic.	$C^{18}H^7O^3=CinO=Cin$	139
‑m cinnamomic. cryst. Ferv. 300°	Cin,HO	148
‑m citricum (tribas.) anhydr.	$C^{12}H^5O^{11}=Ci$	165
‑m citricum crystallisatum e solutione aquosa calore 100° saturata.	$Ci,3HO+HO$	201
‑m citricum officinale, crystalla in solutione non plane saturata concrescentia.	$Ci,3HO+2HO$	210
‑us Citri recens	$Ci,3HO+63Aq$	759
‑m coffeo-tannicum	$C^{30}H^{16}O^{14}+2HO$	326
‑m convolvulinicum	$C^{62}H^{50}O^{32}+3HO$	705

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Acidum copaïvicum	$C^{40}H^{29}O^{3}+HO$	302
Acidum corticinicum	$C^{24}H^{10}O^{12}$	250
Acidum crenicum (Quellsäure.)	$C^{24}H^{12}O^{16}$	284
Acidum croconicum (dibasicum)	$C^{10}H^{2}O^{10}$	142
Acidum crotonicum	$C^{8}H^{5}O^{3}+HO$	86
Acidum cuminicum crystallisatum	$C^{20}H^{11}O^{3}+HO$	164
Acidum cumaricum (e Cumarina effect.) Liq. 190°	$C^{18}H^{7}O^{5},HO$	164
Acidum cyameluricum cal. 120° sicc.	$C^{12}N^{7}O^{3}+3HO$	130
Acidum cyanicum	$C^{2}NO=CyO$	34
„ „ hydratum	$CyO+HO$	43
Acidum cyanuricum (tribasicum)	$Cy^{3}O^{3}+3HO$	129
Crystalla in solut. aquosa concrescentia	$Cy^{3}O^{3},3HO+4HO$	165
Acidum dithionicum et dithionosum. Cf. Acid. hyposulfuric. et hyposulfuros.		
Acidum elaïdinicum	$C^{36}H^{33}O^{3}+HO$	282
Acidum erucicum (Erucasäure)	$C^{44}H^{41}O^{3}+HO$	338
Acidum ferricum	FeO^{3}	52
Acidum fluoro-boricum. P. spec. 1,6.	$BO^{3},HO,3HFl$	104
Acidum formicicum s. formylicum	$C^{2}HO^{3}=FeO^{3}=\bar{F}$	37
Acidum formicicum hydratum P. spec. 1,235. Ferv. 100°	$\bar{F}+HO$	46
Acidum formicicum dishydratum P. sp. 1,110. Ferv. 105°	$F+2HO$	55
Acid. 25% Acid. anhydric. continens	$\bar{F},HO+11,33Aq$	148
Acidum fulminans i q. Acid. paracyanic.		
Acidum fulminuricum calore 100° C. siccatum	$C^{6}N^{3}H^{2}O^{5}+HO$	129
Acidum fumaricum (dibasicum)	$C^{8}H^{2}O^{6},2HO=\bar{Fu},2HO$	116
Acidum gallhuminicum s. metagallicum	$C^{12}H^{3}O^{3}+HO$	108
Acidum gallicum anhydr. (tribasic.)	$C^{14}H^{3}O^{7}=\bar{G}=\bar{Ga}$	143
„ „ crystallisatum	$\bar{Ga}+3HO+2HO$	188
Acidum glucinicum	$C^{24}H^{15}O^{15}+3HO$	306
Acidum glycocholicum. Acid. cholicum	$C^{52}NH^{42}O^{11}+HO$	465
Acidum glycolicum	$C^{4}H^{3}O^{5}+HO$	76
Acidum hippuricum	$C^{18}NH^{8}O^{5}=\bar{Hip}$	170

Nomina	Formulae	Numeri
…m hippuricum crystallisatum	$C^{18}NH^{8}O^{5}+HO$	179
…m hydro-borofluoricum	$BFl^{3}+HFl$	88
…m hydrobromicum	HBr	81
„ liquidum, effectum evaporatione spontanea Acidi aquosi in …re sicco vel in loco aëre vacuo. Ferv. 126°	$HBr+10Aq$	171
…um hydrochloricum P. sp. cal. 15° C. statutum	HCl	36,5
…10,33% HCl. P. spec. 1,199. Ferv. 60°	$HCl+6HO$	90.5
…18,5% „ P. spec. 1,190. Ferv. 61°	$HCl+6{,}47Ap$	94,8
…16,5% „ P. spec. 1,181. Ferv. 64°	$HCl+7{,}06Aq$	100
…6,3% „ P. spec. 1,180. Ferv. 65°	$HCl+7{,}13Aq$	100,6
…3% „ P. spec. 1,162.	$HCl+8{,}23Aq$	110,6
…0% „ P. spec. 1,148.	$HCl+9{,}5Aq$	121,7
…6,3% „ P. spec. 1,130.	$HCl+11{,}4Aq$	139
…5% „ P. spec. 1,124.	$HCl+12{,}16Aq$	146
…4,35% „ P. spec. 1,120.	$HCl+12{,}6Aq$	149,9
…0,3% „ P. spec. 1,100. Ferv. 110°	$HCl+15{,}92Aq$	179,8
…0,2% „ P. spec. 1,099. Ferv. 111°	$HCl+16Aq$	180,5
…2,5% „ P. spec. 1,061.	$HCl+28{,}38Aq$	292
…2,2% „ P. spec. 1,059.	$HCl+29{,}26Aq$	300
…0% „ P. spec. 1,049.	$HCl+36{,}5Aq$	365
…0,12% „ P. spec. 1,049.	$HCl+36Aq$	360,5
…,1% „ P. spec. 1,030.	$HCl+62{,}6Aq$	600
…m hydrochlorocyanicum	$Cy^{6}Cl^{2}+HCy$	150
…m hydrocobalticyanicum (Kobaltidcyanwasserstoff)	$Cy^{6}Co^{2}+H^{3}$	218
„ hydratum	$H^{3}Cy^{6}Co^{2}+HO$	227
…m hydrocyanicum s. borussicum hydr. P sp. 0,696. Ferv. 26,5°	$HCy=H+C^{2}N$	27
…nt. 2% Acidi anhydrici	$HCy+147Aq$	1350
…m hydrocyanicum chloratum q. Acid. hydrochlorocyanicum		
…m hydro-ferricyanicum (…erridcyanwasserstoffsäure)	$Cy^{6}Fe^{2}+H^{3}=H^{3}Cfdy$	215
…m hydro-ferrocyanicum (…efrocyanwasserstoffsäure)	$Cy^{3}Fe+H^{2}=H^{2}Cfy$	108
…m hydro-flavianicum	$HS+2C^{2}NHS$	103

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Acidum hydrofluoricum (anhydr.)	HFl	20
Acidum hydro-iridiocyanicum	$Cy^3Ir+H^2=H^2Ciy$	179
Acidum hydrojodicum (anhydr.)	HJ	128
Acidum hydrojodicum, quod cont. 10% Acidi anhydri.	HJ+128Aq	1280
Acidum hydromellanicum	$H^3,C^{18}N^{13}=H^3Ml$	303
Acidum hydro-nitroferricyanicum (Nitroprussidsäure.)	$Fe^2Cy^5NO^2+H^2=$ $Cy^3Fe^2NO^2,2HCy$	218
„ „ crystallisatum	$Fe^2Cy^5NO^2H^2+2HO$	236
Acidum hydro-platinocyanicum	CyPt,HCy=HCpy	151,7
Acidum hydro-rhodanicum	$CyS^2,H=HCsy=HRn$	59
Acidum hydro-rubeanicum	$HS+C^2NHS$	60
Acidum hydroselenicum	HSe	40,6
Acidum hydro-seleniocyanicum	$HC^2NSe^2=HCySe^2$	106,2
Acidum hydro-silicio-fluoricum i. q. Acidum silicio-hydrofluoricum		
Acidum hydrosulfocyanicum	$CyS^2,H=HCsy=HRn$	59
Acidum hydro-sulfomellanicum	$HS,C^6N^4S^3H^3$	160
Acidum hydrosulfuricum s. hydrothionicum	HS	17
Aqua hydrosulfurata	HS+490,5Aq	4432
Acidum hydro-xanthanicum	$HC^2NS^3=HXn$	75
Acidum hyperchloricum	ClO^7	91,5
Acidum hyperchromicum	Cr^2O^7	108,6
Acidum hyperjodicum	JO^7	183
„ „ crystallisatum	JO^7+5HO	228
Acidum hypermanganicum	Mn^2O^7	111,2
Acidum hyperosmicum	OsO^5	139,5
Acidum hypobromiosum	BrO	88
Acidum hypochloricum	ClO^4	67,5
Acidum hypochlorosum	ClO	43,5
„ „ hydratum	ClO+6HO	97,5
Acidum hyponitricum	NO^4	46
Acidum hypophosphorosum	PO	39,5
Acidum hyposulfuricum s. dithionicum	S^2O^5	72
Acidum hyposulfurosum s. dithionosum	S^2O^2	48

No[illegible]	For[illegible]	[illegible]eri
jalapinicum	$C^{68}H^{56}O^{32}+3HO$	747
indico-sulfuricum	$C^{16}H^{4}NO,HO,2SO^{3}$	211
indico-subsulfuricum	$C^{16}H^{4}NO,HO,SO^{3}$	171
urpur.		
jodicum	JO^{5}	167
„ hydratum s crystall.	$JO^{5}+HO$	176
isaethionicum	$S^{2}O^{5},C^{4}H^{5}O^{2}$	117
kakodylic. Cf. Acid. cacodylic.		
lacticum anhydrum	$C^{6}H^{5}O^{5}=\overline{L}$	81
„ hydr. P. sp. 122. Ferv. 200°	$\overline{L}+HO$	90
lactic. anhydric. dibasic.	$C^{12}H^{10}O^{10}=\overline{\overline{L}}$	1[illegible]2
„ hydrat. dibasic.	$\overline{\overline{L}}+2HO$	180
laurinicum s. lauro-stearinicum	$C^{24}H^{23}O^{3}=\overline{Lau}$	191
„ hydratum	$\overline{Lau}+HO$	200
lin-olinicum (Leinölsäure)	$C^{32}H^{27}O^{3},HO$	252
maleïnicum (dibas.)	$C^{8}H^{2}O^{6}+2HO$	116
malicum (dibasic.)	$C^{8}H^{4}O^{8}=\overline{\overline{M}}$	116
„ hydratum	$\overline{\overline{M}}+2HO$	134
manganicum	MnO^{3}	51,6
margarinicum (?)	$C^{34}H^{33}O^{3}+HO$	270
Recentiore tempore repertum est, idum e partibus 9 Acidi palmi- et parte 1 Acidi stearinici com- m esse.	$=\overline{Mg}+HO$	
neconicum anhydr. (tribasic.)	$C^{14}HO^{11}=\overline{\overline{\overline{Me}}}$	173
„ hydratum	$\overline{Me}+3HO$	200
„ crystallisatum	$\overline{Me},3HO+6HO$	254
nelilithicum monobasicum	$C^{4}O^{3}+HO$	57
Mellithsäure, Honigsteinsäure.		
nelilithicum dibasicum	$C^{8}O^{6}+2HO$	114
nesoxalicum (dibasic.)	$C^{6}O^{8}+2HO$	118
ıetacetonic. i. q. Acid. propionic.		
netagallicum s. melangallicum	$C^{12}H^{4}O^{4}$	108
netastannic. Cf. Acid. stannic.		
nolybdaenicum	MoO^{3}	72
centenis 66,66 Mo et 33,33 O.		

Nomina.	Formulae.	Numeri.
Acidum morintannicum	$C^{26}H^{10}O^{12}$	262
In aëre siccatum	$C^{26}H^{10}O^{12}+2HO$	280
Acidum mucinic. (dibas.) Schleimsäure	$C^{12}H^{8}O^{14}=\overline{Mu}$	192
„ „ hydratum	$\overline{Mu}+2HO$	210
Acidum myristinicum	$C^{28}H^{27}O^{3}$	219
„ „ hydratum	$C^{28}H^{27}O^{3}+HO$	228
Acidum nitricum. Ferv. 50°	NO^{5}	54
Acidum nitricum monhydratum P. spec. 1,520 (15° C.) Ferv. 90°	$NO^{5}+HO$	63
„ „ trishydrat. Ferv. 123°	$NO^{5}+3HO$	81
Cont. 60% NO^{5}. P. spec. 1,417 (15° C.)	$NO^{5}+4HO$	90
Cont. 54,5% „ P. spec. 1,388 (15° C.)	$NO^{5}+5Aq$	99
Cont. 48,4% „ P. spec. 1,350 (15° C.)	$NO^{5}+6,4Aq$	111,5
Cont. 44% „ P. spec. 1,323 (15° C.)	$NO^{5}+7,61Aq$	122,5
Cont. 34,4% „ P. spec. 1,250 (15° C.)	$NO^{5}+11,4Aq$	157
Cont. 27,6% „ P. spec. 1,200 (15° C.)	$NO^{5}+15,7Aq$	195,7
Cont. 25,71% „ P. spec. 1,185 (15° C.)	$NO^{5}+17,34Aq$	210
Cont. 25% „ P. spec. 1,180 (15° C.)	$NO^{5}+18Aq$	216
Cont. 18,6% „ P. spec. 1,130 (15° C.)	$NO^{5}+26,2Aq$	290
Cont. 18% „ P. spec. 1,125 (15° C.)	$NO^{5}+27,3Aq$	300
Cont. 13,8% „ P. spec. 1,095 (15° C.)	$NO^{5}+37,5Aq$	391,4
Cont. 12,85% „ P. spec. 1,088 (15° C.)	$NO^{5}+40,68Aq$	420
Cont. 10% „ P. spec. 1,068 (15° C.)	$NO^{5}+54Aq.$	540
Acidum nitrophenicum (Nitrophenylalcohol. Nitrocarbolsäure.)	$C^{12}H^{4}NO^{5}+HO$	139
Acidum nitroprussidicum i. q. Acid. hydro-nitroferricyanicum.		
Acidum nitroso-nitricum (hyponitric.)	$(NO^{3}+NO^{5}=)NO^{4}$	46
Acidum nitrosum	NO^{3}	38
Acidum oenanthylicum	$C^{14}H^{13}O^{3}=\overline{Oe}$	121
„ „ hydrat. Ferv. 213°	$C^{14}H^{13}O^{3}+HO$	130
Acidum oleïnicum	$C^{36}H^{33}O^{3}=\overline{Ol}$	273
„ „ hydratum	$\overline{Ol}+HO$	282
Acidum opianicum. Opiansäure.	$C^{20}H^{9}O^{9}+HO$	210
Acidum osmiano-osmic. s. osmiamic.	$Os^{2}NO^{4}$	245
Acidum osmicum	OsO^{4}	131,5
Acidum osmiosum	OsO^{3}	123,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
m oxalicum anhydricum	$C^2O^3 = \overline{O}x = \overline{O}$	36
m oxalicum crystallisatum	$\overline{O}x,HO + 2HO$	63
m oxaluricum	$C^6H^4N^2O^7 + HO$	1[illegible]
m oxaminicum	$C^4H^2NO^5 + HO$	89
m oxyphenicum sive Pyrocatechinum	$C^{12}H^4O^2 + 2HO$	110
m palmitinicum	$C^{32}H^{31}O^3 = \overline{P}l$	247
„ hydratum	$\overline{P}l + HO$	256
m paracyanicum (Knallsäure)	Cy^2O^2	68
m paramaleïnic. i. q. Ac. fumaric.		
m pelargonicum	$C^{18}H^{17}O^3 = \overline{Pe}$	149
„ hydrat. Ferv. 260°	$\overline{Pe} + HO$	158
m pentathionicum	S^5O^5	120
m phenylicum s. carbolicum	$C^{12}H^5O + HO$	94
m phosphaticum hypophosphoricum	$(PO^3 + PO^5 =) PO^4$	63,5
um phosphoricum anhydr. cont. 44,05% P. et 55,95% O.	PO^5	71,5
m metaphosphoricum id. phosphoric. protohydratum	$aPO^5 + HO$	80,5
m paraphosphoricum s. pyrophosphoric s. phosphoricum deutohydratum.	$bPO^5 + 2HO$	89,5
m phosphoricum (terhydrat.)	$cPO^5 + 3HO$	98,5
t. 25% PO^5 P. spec. 1,218	$cPO^5,3HO + 20,83Aq$	286
t. 19% „ P. spec. 1,160	$cPO^5,3HO + 30,87Aq$	376,3
t. 16% „ P. spec. 1,130	$cPO^5,3HO + 38,7Aq$	446,9
t. 14,518% „ P. spec. 1,120	$cPO^5,3HO + 43,77Aq$	492,5
t. 10,05% „ P. spec. 1,080	$cPO^5,3HO + 71,1Aq$	711,44
m phosphoricum glaciale	$PO^5 + 2,5HO$	94
stallisata sive Pharmacop. Germanic.	$cPO^5,3HO$	98,5
m phosphorosum	PO^3	55,5
m phtalicum	$C^{16}H^4O^6,2HO$	166
m picrinicum s. picronitricum	$C^{12}H^2(NO^4)^3O$	220
„ hydratum crystallisatum	$C^{12}H^2(NO^4)^3O + HO$	229

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Acidum pimaricum	$C^{40}H^{29}O^{3}+HO$	302
Acidum pininicum		
i. q. Acidum abietinicum anhydrum.		
Acidum propionicum	$C^{6}H^{5}O^{3}=\overline{Pr}.$	65
„ „ hydrat. Ferv. 42°	$C^{6}H^{5}O^{3}+HO$	74
Acidum purpuricum (Murexan)	$C^{16}H^{3}N^{5}O^{10}=\overline{Pur}$	249
„ „ hydratum	$C^{16}H^{3}N^{5}O^{10}+2HO$	267
Acidum pyrogallicum (Pyrogallol.)	$C^{12}H^{6}O^{6}=\overline{pG}$	126
Acidum pyrotartaricum (monobas.)	$C^{5}H^{3}O^{3}=\overline{pT}$	57
„ „ hydratum	$C^{5}H^{3}O^{3}+HO$	66
„ „ dibasicum	$C^{10}H^{6}O^{6}=\overline{pT}$	114
„ „ „ hydratum	$C^{10}H^{6}O^{6}+2HO$	132
Acidum quercetinicum cryst.	$C^{30}H^{10}O^{14}+6HO$	356
Acidum rhodanicum	$CyS^{2}H=HRn$	59
Acidum ricinicum s. ricinoleïnicum	$C^{36}H^{33}O^{5}=\overline{Ri}$	289
„ „ hydratum	$\overline{Ri}+HO$	298
Acidum ruthenicum	RuO^{3}	76,2
Acidum rutylic. i. q. Acid. caprinicum		
Acidum saccharicum (tribasic.)	$C^{12}H^{7}O^{13}+\overline{Scc}$	183
„ „ hydratum	$C^{12}H^{7}O^{13}+3HO$	210
Acidum salicylicum s. spiricum (dibas.)	$C^{14}H^{4}O^{4}=SaO=\overline{Sa}$	120
„ „ crystallisatum	$C^{14}H^{4}O^{4}+2HO$	138
Acidum salicylosum s. spiraeosum; Salicylaldehyd P. sp. 1,173 Ferv. 196°	$C^{14}H^{5}O^{3}+HO$	122
Acidum santoninicum; Santonina	$C^{30}H^{18}O^{6}=\overline{San}$	246
Acidum photosantonicum	$C^{46}H^{34}O^{12}$	406
Acidum sebacylibum (Fettsäure)	$C^{10}H^{8}O^{3}+HO$	101
„ „ (dibasic.)	$C^{20}H^{16}O^{6}+2HO$	202
Acidum selenicum	SeO^{3}	63,6
Acidum seleniosum	SeO^{2}	55,6
Acidum silicicum Cont. 46,67% Si et 53,33% Oxyg.	SiO^{3}	45
Acidum silicicum hydratum, supra Acid. sulfuric. siccatum	$2SiO^{3}+HO$	99
Calore 100° C. siccatum	$8SiO^{3}+3HO$	387

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
m silicio-hydrofluoricum	$3HFl+2SiFl^3$	216
Continens 6% Acidi.	$3HFl,2SiFl^3+380,2Aq$	3637,6
m silvinicum	$C^{40}H^{29}O^3+\overline{Sy}$	293
„ hydratum	$C^{40}H^{29}O^3+HO$	302
m stannicum (aSnO²)	SnO^2	75
lum metastannicum (bSnO²)		
m stearinicum (monobasic.)	$C^{36}H^{35}O^3=\overline{St}$	275
„ hydratum	$\overline{St}+HO$	284
n stibic. Cont. 75,31% Sb et 24,69% O	SbO^5	162
„ hydratum	SbO^5+HO	171
„ „	SbO^5+4HO	198
„ „	SbO^5+5HO	207
a.' Salia stibica RO,SbO⁵, metastibica SbO⁵, metastibica acida RO,HO,SbO⁵		
n stibiosum (SbO³,SbO⁵=)	SbO^4	154
t. 79,22% Sb et 20,78% Oxyg.		
n styphninicum (dibasic.)	$C^{12}H(NO^4)^3O^2$	227
xypicrinicum		
m styphninicum hydratum	$C^{12}H(NO^4)^3O^2+2HO$	245
m suberinicum (Korksäure, dibas.)	$C^{16}H^{12}O^6+2HO$	174
m subnitric. subphosphoros. etc.		
idum hyponitric., hypophosphoros. etc.		
n succinicum s. succinylicum anhydricum	$C^4H^2O^3=\overline{S}$	50
„ sublimatum	$\overline{S}+0,5HO$	54,5
„ crystallisatum	$\overline{S}+HO$	59
„ cryst. dibasicum	$C^8H^4O^6+2HO$	118
n sulfocarbolicum	$C^{12}H^5O,HO+2SO^2$	174
n sulfo-cyanicum s. lum rhodanatum	$CyS^2,H=HRn$	59
um sulfuric. anhydric. (monoic.) Cont. 40% S et 60% O. Ferv. 36°	SO^3	40
n sulfuric. concentrat. s. mon-rat. P. sp. 1,842. Ferv. 326°	SO^3+HO	49
n sulfuricum dishydratum 69% SO³. P. sp. 1,770. Ferv. 233°	SO^3+2HO	58
n sulfuricum fumans	$SO^3+0,5HO$	44,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Acidum sulfuricum Anglicum concentr. P. sp. 1,830—1,831. Ferv. 320°	$SO^3,HO+0,4Aq$	52,6
Cont. 74,76% SO³. sp. 1,825	$SO^3,HO+0,5Aq$	53,5
Cont. 40% SO³. P. sp. 1,382—1,383. Ferv. 130°	$SO^3,HO+5,66Aq$	100
Cont. 10% SO³. P. sp. 1,083. Ferv. 103°	$SO^3,HO+39Aq$	400
Acidum sulfuricum dilutum Cont 13,6% SO³. P. sp. 1,115. Ferv. 105°.	$SO^3,HO+27,2Aq$	294
Acidum sulfurosum. Ferv. — 8°	SO^2	32
Acidum sylvinicum i. q. Acid. silvinic.		
Acidum tannicum anhydr. (tribasic.) e Gallis Turcicis paratum.	$C^{54}H^{19}O^{31}=\overline{Qt}=\overline{Tn}$	591
„ „ hydratum	$\overline{Qt}+3HO$	618
e Gall. Chinens. parat. (anhydr.)	$C^{36}H^{16}O^{22}$	408
„ „ hydratum	$C^{36}H^{16}O^{22}+3HO$	435
„ „ corticis Quercus	$C^{28}H^{32}O^{16}$	328
Acidum tantalicum	TaO^5	222
Acidum tartaric. anhydr. monobas.	$C^4H^2O^5=\overline{T}$	66
„ „ crystallisatum	$\overline{T}+HO$	75
Acidum tartaricum dibasicum	$C^8H^4O^{10}=\overline{T}$	132
„ „ crystallisatum	$\overline{T}+2HO$	150
Acidum taurocholicum	$C^{52}H^{45}NS^2O^{14}$	515
Acidum taurylicum (in urina vaccarum)	$C^{14}H^8O^2$	108
Acidum (a) telluricum	TeO^3	88,2
„ „ (b) monhydrat. Acid. trishydr. cal. 100° siccat.	TeO^3+HO	97,2
„ „ (b) trishydrat.	TeO^3+3HO	115,2
Acidum (a) tellurios. (Telluriumoxyd.)	TeO^2	80,2
„ (b) telluriosum	TeO^2+xHO	—
Acidum tetrathionicum	S^4O^5	104
Acidum titanicum (Titanium oxydat.)	TiO^2	41
„ „ hydratum	$2TiO^2+HO$	91
Acidum toluylicum	$C^{16}H^7O^3+HO$	136
Acidum trinitrocarbolicum s. picronitric. s. picrinic. s. carbazotic. (anhydr.)	$C^{12}H^2N^3O^{13}=\overline{Pcn}$ $=C^{12}H^2(NO^4)^3O$	220
„ „ hydrat. s. cryst.	$C^{12}H^2N^3O^{13}+HO$	229
Acidum trithionicum	S^3O^5	88
Acidum urinicum dibasic. (Harnsäure)	$C^{10}N^4H^2O^4=\overline{Ur}$	150

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
urinicum hydratum	$\overline{Ur}+2HO$	168
n lenta crystallisatione e liq. frigido.	$\overline{Ur},2HO+4HO$	204
uroxanicum (dibasic.)	$C^{10}N^4H^8O^{10}=\overline{Urx}$	204
„ hydratum	$\overline{Urx}+2HO$	222
uvicum s. paratartaricum (Traubensäure) monobasic.	$C^4H^2O^5=\overline{R}=\overline{Uv}$	66
„ hydratum	$\overline{Uv}+HO$	75
„ dibasicum	$C^8H^4O^{10}=\overline{\overline{Uv}}$	132
„ „ hydratic.	$\overline{\overline{Uv}}+2HO$	150
valerianicum anhydricum	$C^{10}H^9O^3=\overline{Va}$	93
„ monhydrat. Ferv. 175°	$\overline{Va}+HO$	102
„ trishydr. P. sp. 0,967.	$Va+3HO$	120
vanadico-sulfuricum	HO,SO^3+VO^3,SO^3	181,6
vanadicum s. vanadinicum	VO^3	92,6
„ hydrat.	VO^3+2HO	110,6
„ „ supra Acid. sulf. sicc.	VO^3+HO	101,6
vanadiosum	VO^2	84,6
veratricum s. sabadillinic.	$C^{18}H^9O^7=\overline{Ve}$	173
„ hydratum	$C^{18}H^9O^7+HO$	182
wolframicum, in aqua non so- Cont. 79,3% W et 20,7% O.	WO^3	116
awolframic., in aq. solub. crystall.	$2HO,4WO^3+7HO$	545
xanthogenicum	$C^4H^5O,2CS^2+HO$	122
um	$C^{60}H^{47}NO^{14}=\overset{+}{A}c$	533
um	$C^6H^4O^2=C^6H^3O,HO$	56
dehydum		
coerulea	$3CuO,\overline{A}^2+6HO$	275,1
viridis	$2CuO,\overline{A}+6HO$	184,4
ina	$C^{18}H^6O^8$	178
hydrata	$C^{72}H^{26}O^{34}=$ $4C^{18}H^6O^8,2HO$	730
a (Schillerstoff)	$C^{60}H^{34}O^{38}$	698
i. q. Aethyloxydum		
l	C^4H^4	28
minum. Ferv. 18,7°	$C^4H^7N=NH^2Ae$	45
	$C^4H^5=Ae$	29

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Aethyle bromata. P. sp. 1,4 Ferv. 40°	AeBr	109
Aethyle chlorata. P. sp. 0,874. Ferv. 11°	AeCl	64,5
Aethyle cyanata. Propionitril. Ferv. 96°	C^6H^5N	55
Aethyle hydrogenata	C^4H^5+H	30
Aethyle jodata. P. sp. 1,9. Ferv. 65°	AeJ	156
Aethyle sulfhydrata. P. sp. 0,842. Ferv. 35°	AeS,HS	62
Aethyle sulfurata. Ferv. 73°	AeS	45
Aethyle bissulfurata. Ferv. 150°	AeS^2	61
Aethyle sulfocarbonata	AeS,CS^2	83
Aethylenum chloratum. Ferv. 85°	$C^4H^4Cl^2$	99
Aethylglycol	$C^4H^4O^2+2HO$	62
Aethyloxydum s. Aether. Ferv. 34°	$C^4H^5O=AeO$	37
Aethyloxyd. acetic. P. sp. 0,904. Ferv. 78°	$AeO,\bar{A}$	88
Aethyloxyd. benzoicum. Ferv. 210°	$AeO,\overline{Bz}$	150
Aethyloxyd. bisulfuricum s. Acidum aethero-sulfuricum	AeO,SO^3+HO,SO^3	126
Aethyloxyd. butyricum. Ferv. 113°	$AeO,\overline{Bu}$	116
Aethyloxyd. capronicum. Ferv. 162°	$AeO,\overline{Cpn}$	144
Aethyloxyd. caprylicum. Ferv. 214°	$AeO,\overline{Cpl}$	172
Aethyloxyd. carbonicum. Ferv. 126°	AeO,CO^2	59
Aethyloxyd. formicicum. P. sp. 0,944. Ferv. 53°	$AeO,\bar{F}$	74
Aethyloxyd. hydrat. Confer. Spirit. Vini.	AeO,HO	46
Aethyloxyd. laurinicum. P. sp. 0,86. Ferv. 265°	$AeO,\overline{Lau}$	228
Aethyloxyd. nitricum. P. sp. 1,112. Ferv. 85.	AeO,NO^5	91
Aethyloxyd. nitrosum. P. sp. 0,945. Ferv. 16,5°	AeO,NO^3	75
Aethyloxyd. oenanthylicum. Ferv. 170°	$AeO,\overline{Oe}$	158
Aethyloxyd. pelargonicum. P. sp. 0,86. Ferv. 215°	$AeO,\overline{Pe}$	186
Aethyloxyd. phosphoricum	$3AeO,PO^5$	182,5
" " acidum	$AeO,2HO,cPO^5$	126,5
Aethyloxyd. propionicum P. sp. 0,91. Ferv. 100°	$AeO,\overline{Pr}$	102

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
loxydum ricinicum	$AeO,\overline{Ri}$	326
loxydum succinicum	$AeO,\bar{S}$	87
loxydum sulfuricum	AeO,SO^3	77
loxydum valerianicum. P. sp. 0,87 Ferv. 133°	$AeO,\overline{Va}$	130
s (Albit)	$NaO,SiO^3+Al^2O^3,3SiO^3$	262,4
inum in ovis	20 Proteïn $+ S^2P$	
„ in sanguine	20 Proteïn $+ S^4P$	
l allylicus i. q. Allyloxydum hydratum		
l amylicus i. q. Amyloxydum hydratum		
l butylicus i. q. Butyloxydum hydratum		
l methylicus i. q. Methyloxydum hydratum		
l phenylic. i. q. Acid. carbolicum		
l Sulfuris i. q. Carbon. sulfuratum		
l vini i. q. Spiritus Vini		
yd. i. q. Acetaldehyd.		
ina	$C^{28}H^8O^8$	240
crystallisata	$C^{28}H^8O^8+6HO$	294
in i. q. Kakodyle oxydata		
ina s. Acid. allantoinicum	$C^8H^6N^4O^6$	158
ntinum	$C^{16}H^4N^4O^{14}+6HO$	322
num (evaporando crystallisatum)	$C^8H^2N^2O^8+2HO$	160
alla in solutione calida exorta	$C^8H^2N^2O^8+8HO$	214
(Glyceryle)	$C^6H^5=All$	41
sulfurata. Knoblauchöl.	$C^6H^5S=AllS$	57
sulfocyanata. Rhodanallyl. Senföl Ferv. 148°	$C^8H^5NS^2=AllCyS^2$	99
ydum. (Allyläther.)	$C^6H^5O=AllO$	49
ydum hydratum. Allylalcohol.	$C^6H^5O,HO=AllO,HO$	58
n (cum Kali). Kalialaun.	$KaO,SO^3;Al^2O^3,3SO^3$ $+24HO$	474,4
n ustum s. exsiccatum	$KaO,SO^3;Al^2O^3,3SO^3$	258,4

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Alumen neutrale s. basicum	$KaO,SO^3+Al^2O^3,2SO^3$	218,4
Alumen cum Ammono. Ammonalaun.	$AmO,SO^3;Al^2O^3,3SO^3 +24HO$	453,4
Alumen cum Chromio. Chromalaun.	$KaO,SO^3;Cr^2O^3,3SO^3 +24HO$	499,6
Alumen cum Chromio et Ammono	$AmO,SO^3;Cr^2O^3,3SO^3 +24HO$	478,6
Alumen cum Ferro. Eisenalaun.	$KaO,SO^3;Fe^2O^3,3SO^3 +24HO$	503
Alumen ferro-ammonicum s. Ferrum sulfuric. amoniatum oxydat.	$AmO,SO^3;Fe^2O^3,3SO^3 +24HO$	482
Alumen cum Lithona	$LiO,SO^3;Al^2O^3,3SO^3 +24HO$	442,4
Alumen cum Magnesia	$MgO,SO^3,HO +Al^2O^3,3SO^3+24HO$	456,4
Alumen cum Mangano	$KaO,SO^3;Mn^2O^3,3SO^3 +24HO$	502,2
Alumen cum Natro	$NaO,SO^3;Al^2O^3,3SO^3 +24HO$	458,4
Alumina i. q. Aluminium oxydatum. Cont. 53,3% Al et 46,7% O.	Al^2O^3	51,4
Alumina hydrata (Diaspor.)	Al^2O^3+HO	60,4
Argilla pura offic. (cal. 100° siccat.)	Al^2O^3+2HO	69,4
Hydrargillites. Gibbsites	Al^2O^3+3HO	78,4
Alumina acetica (amorpha)	$Al^2O^3,HO,2\bar{A}$	162,4
„ „ (offic. soluta)	$Al^2O^3,HO,2\bar{A}+342,95Aq$	3248
„ „ crystallisata	$Al^2O^3,HO,2\bar{A}+9HO$	243,4
inter coctionem solutionis secreta	$4Al^2O^3,3HO,2\bar{A}$	334,6
Alumina chromica	Al^2O^3,CrO^3+HO	110,7
Alumina molybdaenica	$5Al^2O^3,2MoO^3+33HO$	696
eadem excandefacta	$5Al^2O^3,2MoO^3$	401
Alumina-Natrum molybdaenicum	$3NaO,Al^2O^3,12MoO^3 +22HO$	1206,4
Alumina nitrica, in solutione acida in crystalla concrescens	$Al^2O^3,3NO^5+18HO$	375,4
Alumina oxalica	$Al^2O^3,3\overline{Ox}$	159,4

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
phosphorica, ope 2Na,OHO,cPO⁵ itata et excandefacta	Al^2O^3,PO^5	122,9
iites	$2Al^2O^3,PO^5+6HO$	228,3
erites	$2Al^2O^3,PO^5+8HO$	246,3
llites	$3(4Al^2O^3,3PO^5+18HO)+Al^2Fl^3$	1830,7
a paraphosphorica (aëre siccata.)	$2Al^2O^3,3bPO^5+10HO$	407,3
silicica (Allophan)	$3Al^2O^3,2SiO^3+15HO$	379,2
nites	Al^2O^3,SiO^3+3HO	123,4
tes	Al^2O^3,SiO^3+5HO	141,4
1	$3Al^2O^3,4SiO^3+6HO$	388,2
sulfurica crystall.	$Al^2O^3,3SO^3+18HO$	333,4
la, in quantitatibus majoribus solu- ieme exorta.	$Al^2O^3,3SO^3+27HO$	414,4
ina sulfurica soluta	$Al^2O^3,3SO^3+18HO+74,1Aq.$	1000
sulfurica ab aqua libera	$Al^2O^3,3SO^3$	171,4
sulfurica basica, neutrali praecipitatione ope HN^3 (Aluminites).	Al^2O^3,SO^3+9HO	172,4
l exsiccatum	Al^2O^3,SO^3	91,4
nibasicum	$2Al^2O^3,3SO^3$	222,8
o-Kalium fluoratum	$3KaFl,Al^2Fl^3$	258,4
" "	$2KaFl,Al^2Fl^3$	200,4
o-Natrium fluorat. (Kryolith.)	$3NaFl,Al^2Fl^3$	210,4
um	Al	13,7
um chloratum. Ferv. 185⁰	Al^2Cl^3	133,9
" crystallisatum	Al^2Cl^3+12HO	241,9
um fluoratum $Al^2O^3,2Al^2Fl^3+6(Al^2O^3,SiO^3)$	Al^2Fl^3	84,4
um oxydatum i. q. Alumina	Al^2O^3	51,4
um sulfuratum	Al^2S^3	75,4
; Amidogenium; (Amid.)	$H^2N=NH^2=Ad$	16
phosphatum	$PH^3N^2O^2$	78,5
l.	$Cy^6H^9N^3O^6$	255
l.	$Cy^3H^5N^2O^2$	127
acum. cf. Ammonum	H^3N	17

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Ammonium	$H^4N=Am$	18
Ammonum	$H^4NO=AmO$	26
Ammoniacum sulfaminicum s. sulfaticum (Sulfamidum hydratum)	$H^3N,SO^3=H^2N,SO^2+HO$	57
Ammonium	$H^4N=NH^4=Am$	18
Continet 77,78% N et 22,22% H.		
Ammonium boro-fluoratum	$AmFl,BFl^3$	105
Ammonium bromatum	$NH^4,Br=AmBr$	98
Ammonium chloratum (Salmiak)	$NH^4,Cl=AmCl$	53,5
Cont. 31,78% NH^3 et 68,22% HCl.		
Cont. 26,17% N.		
Ammonium chloratum solutum	$AmCl+17,83Aq$	214
Cont. 25% AmCl. P. spec. 1,073		
Ammonium cyanatum	$H^4N,C^2N=AmCy$	44
Ammonium ferricyanatum	$Am^3Cfdy+6HO$	320
Ammonium ferrocyanatum	$Am^2Cfy+3HO$	169
Ammonium fluorato-hydro-fluorat.	$AmFl,HFl$	57
Ammonium hydrosulfuratum	AmS,HS	51
Cf. Ammonium sulfhydratum		
Ammonium jodat. s. Ammon. hydrojodic.	$NH^4,J=AmJ$	145
Ammonium oxydatum. Cf. Ammonum	$NH^4O=Am$	26
Ammonium selenhydratum	$AmSe,HSe$	98,1
Ammonium sulfhydratum	AmS,HS	51
Liquor Ammonii sulfurati	$AmS,HS+17Aq$	204
Ammonium sulfocyanatum (rhodanat.)	$AmCyS^2=AmRn$	76
Ammonium sulfuratum hydro-sulfocyanatum	$AmS,HCyS^2$	93
Ammonium sulfuratum (— 18°C. effect.)	$NH^4,S=AmS$	34
Ammonium quatersulfuratum	AmS^4	82
„ quinquiessulfuratum	AmS^5	98
„ septiessulfuratum	AmS^7	130
Ammono-Kali tartaricum	$KaO,\bar{T}+AmO,\bar{T}+HO$	214
Ammono-Natrum phosphoric. sicc.	NaO,AmO,HO,cP	137,5
„ „ cryst. (Sal. urinae s. microcosmicum)	NaO,AmO,HO,cPO^5+8HO	209,5
Ammono-Natrum paraphosphoricum	NaO,AmO,bPO^5+5HO	173,5
Ammono-Natrum tartaricum	$NaO,\bar{T}+AmO,\bar{T}+8HO$	261

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Ammonum (Ammoniacum gasiforme. Cont. 82,35% N et 17,65% H.	NH^3	17
Ammonum (in salibus) i. q. Ammonium oxydatum.	$NH^4O = NH^3 + HO = AmO$	26
Liquor Ammoni caustic. duplex. P. spec. 0,923. Cont. 20% NH^3.	$NH^3 + 7,56Aq$	85
Liquor Ammoni caust. offic. Cont. 10% NH^3. P. spec. 0,959.	$NH^3 + 17Aq$	170
Cont. 9,75% NH^3. P. spec. 0,960.	$NH^3 + 17,5Aq$	174,4
Cont. 5% NH^3. P. spec. 0,978.	$NH^3 + 37Aq$	340
Ammonum aceticum	$AmO,\bar{A}$	77
Ammon. acet. solutum. P. sp. 1,031.	$AmO,\bar{A} + 48,44Aq$	513,3
Ammonum arsenicicum acidum	$AmO,2HO,AsO^5$	159
Ammonum arsenicic. (neutrale) cryst.	$2AmO,HO,AsO^5 + 17HO$	329
Sal cristall. effectum addendo Ammonum causticum liquidum ad solutionem concentratam Acidi arsenicici, donec praecipitatum demitti incipiat, tum miscelam seponendo.	$2AmO,HO,AsO^5$	176
Ammonum arsenicosum	$2AmO,AsO^3$	151
Ammonum benzoicum	$AmO,\bar{Bz}$	139
Ammon. benzoic. solut. Cont. 12,5% salis.	$AmO,\bar{Bz} + 108,1Aq$	1112
Ammonum boricum (biboricum) in solutione alcalina concretum.	$AmO,2BO^3 + 4HO$	132
Amm. quadriboric. effectum saturando Ammonum caust. liquidum ope Acidi borici.	$AmO,4BO^3 + 6HO$	220
Ammonum bromicum	AmO,BrO^5	146
Ammonum carbaminicum	H^3N,CO^2	39
Ammonum carbazotic. s. picrinicum	$AmO,C^{12}H^2N^3O^{13}$	246
Ammonum (sesqui-) carbonicum	$2AmO,3CO^2$	118
Liquor Ammoni carbon. (offic.) Cont. 16,67% salis. P. spec. 1,070.	$2AmO,3CO^2 + 65,6Aq$	708
Ammonum carbonicum acidum s. bicarbonicum s. Ammonum carbonicum dilapsum.	$AmO,HO,2CO^2$	79
Ammonum chromicum	AmO,CrO^3	76,3
Ammonnm chromicum acidum	$AmO,2CrO^3$	126,6
Ammonum citricum neutrale	$3AmO,\ddot{Ci}$	252

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Liq. Ammoni citrici (cont. 25%)	$3AmO,\overline{Ci}+84Aq$	1008
Ammonum citricum acidum cryst.	$2AmO,HO,\overline{Ci}$	235
effectum crystallisatione e solutione salis neutralis.		
Ammonium cuprico-sulfuricum	NH^4O,SO^3+NH^3,CuO	122,7
Cf. Cuprum sulfuric. ammoniat.		
Ammonum cyanicum	$AmO,CyO=CyNH^4O^2$	60
Ammonum ferro-sulfuricum		
i. q. Alumen ferro-ammonicum		
Ammonum formicicum	$AmO,\overline{F}$	63
Ammonum hyperchloricum	AmO,ClO^7	101,5
Ammonum hypermanganicum	AmO,Mn^2O^7	137,2
Ammonum hypophosphorosum	$AmO,2HO,PO$	83,5
Ammonum hyposulfuricum	AmO,S^2O^5+HO	107
Ammonum hyposulfurosum cryst.	$3(AmO,S^2O^2)+HO$	231
Ammonum jodicum	AmO,JO^5	193
Ammonum molybdaenicum,	AmO,MoO^3	98
praecipitatum e solutione Acidi molybdaenici in Liquore Ammoni caustico fortiore effectum Spiritu vini absoluto addito.		
Sal cryst., solvendo Acidum molybdaenicum in Liquore Ammoni caustico, evaporando et crystallisando paratum (Reagens).	$AmO,2MoO^3$ $+AmO,3MoO^3+3HO$	439
Si H^3N inter evaporationem semper abundat	$AmO,HO,2MoO^3$	179
Ammonum quadrimolybdaenicum obtentum evaporatione spontanea e solutione Acidi molybdaenici in Liquoris Ammoni caustici quantitate praevalente.	$AmO,4MoO^3+2HO$	332
Ammonum nitricum	AmO,NO^5	80
Ammonum nitrojodatum	NH^3+NJ^3	412
Ammonum nitro-sulfurosum	AmO,SO^2NO^2	88
Ammonum nitrosum	AmO,NO^3	64
Ammonum oxalic. (neutr.) cryst.	$AmO,\overline{Ox}+HO$	71
Ammonum oxalicum acidum	$AmO,2\overline{Ox},HO+2HO$	125
Ammonum quadrioxalicum	$AmO,4\overline{Ox},3HO+4HO$	233
Ammonum phosphoricum		
Sal neutrale (offic.), paratum siccando sal basicum in aëre tepido.	$2AmO,HO,cPO^5$	132,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Sal acidum, evaporando solutionem salis neutralis paratum.	$AmO,2HO,cPO^5$	115,5
Sal basicum (Spiritu vini praecipitatum).	$3AmO,cPO^5$	149,5
Ammon. pyrophosphoric. neutr.	$2AmO,bPO^5$	123,5
„ „ acidum	AmO,HO,bPO^5	106,5
Ammonum purpuricum (Murexyd.)	$AmO,\overline{Pur}+3HO$	302
Ammonum pyrotartaricum	$2AmO,2p\overline{T}+3HO$	193
Ammonum salicylosum (Salicylammon.)	$AmO,C^{14}H^5O^3$	139
Ammonum stibicum	AmO,Sb^5+4HO	222,3
Ammonum succinicum	$AmO,\overline{S}$	76
Ammonum succinic. acid. crystall., evaporando solutionem neutralem et crystallisando effectum.	$AmO,2\overline{S}$	126
Ammonum sulfuricum Cont. 27,27% H^4N; 60,60% SO^3; 25,757% H^3N; 13,63% HO.	AmO,SO^3	66
Ammonum sulfurosum cryst., effectum introducendo H^3N et SO^2 in Spiritum vini anhydrum.	AmO,SO^2+HO	67
Sal acidum (sublimat.)	$AmO,2SO^2$	90
Ammonum sulfurosum ammoniacat.	$2(AmO,SO^2)+H^3N,3HO$	160
Ammonum tartaricum	$AmO,\overline{T}$	92
Sal acidum	$AmO,HO,2\overline{T}$	167
Ammonum telluriosum acidum	$AmO,4TeO^2+4HO$	384
Ammonum urinicum	$AmO,HO,\overline{Ur}$	185
Ammonum valerianicum	$AmO,\overline{Va}$	119
Ammonum wolframicum neutrale	AmO,WO^3	142
Sal acidum, frigore crystallisatum.	$3AmO,7WO^3+6HO$	944
„ „ calore crystallisatum.	$3AmO,7WO^3+3HO$	917
Ammonum metawolframicum	$AmO,4WO^3+9HO$	571
Ammonum vanadicum	AmO,VO^3	118,6
Sal triacidum	$AmO,3VO^3+6HO$	357,8
Amygdalina	$C^{40}H^{27}NO^{22}$	457
„ **crystallisata**	$C^{40}H^{27}NO^{22}+6HO$	511
Amylalcohol i. q. Amyloxydum hydratum		
Amylaminum P. sp. 0,750. Ferv. 94°	$C^{10}H^{13}N=H^2NAyl$	87
Amylaminum hydrochloratum	$C^{10}H^{13}N,HCl$	123,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Amyle (Amyl). P. sp. 0,77. Ferv. 158°	$C^{10}H^{11}$=Ayl	71
Amyle chlorata. Ferv. 102°	AylCl	106,5
Amyle hydrogenata. Ferv. 30°	AylH=$C^{10}H^{11}$+H	72
Amyle oxydata i. q. Amyloxydum.		
Amylenum. P. sp. 0,66. Ferv. 35°	$C^{10}H^{10}$	70
Amylenum oxydatum. P. sp. 0,81	$C^{10}H^{10}O^{2}$	86
Amylglycol	$C^{10}H^{10}O^{2}+2HO$	104
Amyloxydum (Amyläther). P. sp. 0,78. Ferv. 176°	$C^{10}H^{11}O$=AylO	79
Amyloxydum hydratum P. sp. 0,818. Ferv. 135°	$C^{10}H^{12}O^{2}$=AylO,HO	88
Amyloxydum aceticum. P. sp. 0,925. Ferv. 133°	AylO,$\bar{A}$	130
Amyloxydum carbonicum. P. sp. 0,914. Ferv. 225°	AylO,CO^{2}	101
Amyloxydum formicicum. Ferv. 114°	AylO,$\bar{F}$	116
Amyloxydum oxalicum. Ferv. 262°	AylO,$\overline{Ox}$	115
Amyloxydum propionicum. Ferv. 155°	AylO,Pr	144
Amyloxydum sulfuricum acidum	AylO,SO^{3}+HO,SO^{3}	168
Amyloxydum valerianicum. Ferv. 196°	AylO,$\overline{Va}$	172
Amylum (Stärke.)	$C^{12}H^{10}O^{10}$	162
Amylum venale	$C^{12}H^{10}O^{10}+2Aq$	180
Anemonina. Camphora anemonina.	$C^{30}H^{12}O^{12}$	288
Anemonina cum Plumbo oxydato	$2PbO+C^{30}H^{12}O^{12}$	399,7
Anethol. Camphora Anisi.	$C^{20}H^{12}O^{2}$	148
Anilinum. Phenylaminum. P. sp. 1,028. Ferv. 185°	$C^{12}H^{7}N=NH^{2},C^{12}H^{5}$	93
Anilinum hydrochloratum	$C^{12}H^{7}N+HCl$	129,5
Anilinum oxalicum	$C^{12}H^{7}N,HO,\overline{Ox}$	138
Anilinum sulfuricum	$C^{12}H^{7}N,HO,SO^{3}$	142
Anisalcohol	$C^{16}H^{9}O^{3},HO$	138
Antiarina (ex Upas antiar)	$C^{28}H^{20}O^{10}$	268
„ crystallisata	$C^{28}H^{20}O^{10}+4HO$	304
Antimonium i. q. Stibium		
Aqua. Cont. 88,89% O et 11,11% H.	HO=Aq	9

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
(Gummi), Acid. arabinicum	$C^{12}H^{11}O^{11}=C^{12}H^{10}O^{10}$ $+HO$	171
125° C. siccata	$C^{12}H^{10}O^{10}$	162
-Calcaria	$CaO,6C^{12}H^{10}O^{10}$	1000
c. Plumbo oxydato	$PbO,3C^{12}H^{10}O^{10}$	597,5
(e foliis Uvae Ursi)	$C^{24}H^{16}O^{14}$	272
ystallisata	$C^{24}H^{16}O^{14}+4HO$	308
-Kalium cyanatum	$KaCy+AgCy$	199
-Natrum hyposulfurosum	$2(NaO,S^2O^2);AgO,S^2O^2$ $+2HO$	340
	$NaO,S^2O^2;AgO,S^2O^2$ $+HO$	252
n P. spec. 10,5. Liq. 1000°	Ag	108
n aceticum	$AgO,\bar{A}$	167
n arsenicicum	$3AgO,AsO^5$	463
n arsenicosum	$3AgO,AsO^3$	447
n benzoicum praec.	$AgO,\bar{Bz}$	229
n boricum	$3AgO,4BO^3$	488
„	AgO,BO^3+HO	160
n bromicum	AgO,BrO^5	236
n bromidat. Cont. 42,55% Br.	AgBr	188
n chloratum (Silberchlorür.)	Ag^2Cl	251,5
n chloricum	AgO,ClO^5	191,5
n chloridatum (Silberchlorid) ,26% Ag et 24,74% Cl.	AgCl	143,5
n chloridatum ammoniatum	$2AgCl,3H^3N$	338
n chromicum (neutrale)	AgO,CrO^3	160,3
„ acidum	$AgO,2CrO^3$	216,6
n cyanicum	AgO,CyO	150
n cyanidatum. Cont. 19,4% Cy.	AgCy	134
n ferricyanidatum	Ag^3Cfdy	536
n ferrocyanidatum	Ag^2Cfy	322
n fluoridatum	AgFl	127
n hippuricum	$AgO,\bar{Hip}+HO$	295
n hypermanganicum	AgO,Mn^2O^7	227,2
n hyperoxydatum	AgO^2	124

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Argentum hyposulfurosum	AgO,S^2O^2	164
Argentum jodidatum. Cont. 54,05 % J.	$Ag\overline{J}$	235
Argentum meconicum	$3AgO,\overline{Me}$	521
" "	$2AgO,HO,\overline{Me}$	414
Argentum molybdaenicum	AgO,MoO^3	188
Argentum nitrico-cyanidatum	$AgO,NO^5+2AgCy$	438
Argentum nitricum	AgO,NO^5	170
Argentum nitricum ammoniatum	AgO,NO^5+2H^3N	204
" " "	AgO,NO^5+3H^3N	221
Argentum nitrosum	AgO,NO^3	154
Argentum osmiano-osmicum	AgO,Os^2NO^4	361
Argentum oxydatum	AgO	116
Argentum oxydulatum	Ag^2O	224
Argentum paracyanicum (Knallsilber)	$2AgO,C^4N^2O^2$ $=AgO+(C^4NO^3,AgN)$	300
Argentum phosphoricum. Cont. 17 % PO^5	$3AgO,cPO^5$	419,5
Argentum phtalicum	$2AgO,C^{16}H^4O^6$	398
Argentum pyrophosphoricum Cont. 23,56 % PO^5	$2AgO,bPO^5$	303,5
Argentum metaphosphoricum crystallisat.	$3(AgO,aPO^5)+2HO$	580,5
" " praecipitatum	AgO,aPO^5	187,5
" " in aqua maceratum	$3AgO,2aPO^5$	491
Argentum purpuricum, praecipitatum purpureum è liquore acido.	$AgO,HO,\overline{Pur}+3HO$	401
Praecipitat. brunneo-fusc. e liquore neutro.	$2AgO,\overline{Pur}$	481
Argentum selenicum	AgO,SeO^3	179,6
Argentum sulfocyanatum s. rhodanatum	$AgRn$	166
Argentum sulfuratum. Cont. 87,1 % Ag.	AgS	124
Argentum sulfuricum	AgO,SO^3	156
Argentum telluricum (basic.)	$3AgO,TeO^3$	436,2
Argilla i. q. Alumina		
Aricinum	$C^{46}H^{26}N^2O^8=\overset{+}{Ar}$	394
Aricinum hydrochloricum	$\overset{+}{Ar},HCl+2HO$	448,5
Aricinum sulfuricum acidum	$\overset{+}{Ar},2SO^3+2HO$	492
Arsenio-Ferrum crystallisatum	$FeAs$	103

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
n. Cobaltum officinarum. 5,6—5,9	As	75
m bromatum (superbromat.)	$AsBr^3$	315
m chloratum (superchlorat.) Ferv. 133°	$AsCl^3$	181,5
m fluoratum. Ferv. 63°	$AsFl^3$	132
m hydrogenatum	AsH^3	78
m jodatum (superjodatum)	AsJ^3	456
m suboxydatum	AsO	83
m sulfuratum rubrum ılfuratum. Realgar.	AsS^2	107
m sulfuratum flavum s. tersul-ı; Auripigmentum. Arsensulfür. . 60,97 § As.	AsS^3	123
cipitatum ex AsO^5 ope HS	AsS^3 et S^2	—
ina crystallisata	$C^8H^8N^2O^6+2HO$	150
ina hydrochlorica	$C^8H^8N^2O^6+HCl$	168,5
ina nitrica	$C^8H^8N^2O^6+NO^5$	186
um	$C^{34}H^{23}NO^6=\overset{+}{At}$	289
um sulfuricum cryst.	$\overset{+}{At},SO^3+HO$	338
um valerianicum	$\overset{+}{At},\overline{Va}+HO$	391
nmonium cyanatum	AmCy,AuCy	267
„ cyanidatum	$AmCy,AuCy^3+2HO$	337
ıli sulfurosum	$5(KaO,SO^2);AuO^3,3SO^2+5HO$	757
lium bromidatum	$KaBr,AuBr^3+5HO$	601
ılium chlorid. Kaliumgoldchlorid.	$KaCl,AuCl^3+5HO$	428
ılium cyanat. Kaliumgoldcyanür	KaCy+AuCy	288
ılium cyanidatum. goldcyanid.	$KaCy+AuCy^3$	340
ılium cyanidatum crystall.	$KaCy+AuCy^3+3HO$	367
ılium jodidatum	KaJ,AuJ^3	744
ıtrium chloratum ruretum aurico-natricum.	NaCl+AuCl	291
ıtrium chloridatum. Aurum cum natronatum crystall.	$NaCl+AuCl^3+4HO$	398

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Auro-Natrum hyposulfurosum Cont. 37,5% Au.	$3(NaO,S^2O^2)$ $+AuO,S^2O^2+4HO$	526
Auro-Stannum oxydulatum stannicum. Purpura Cassii.	SnO,SnO^2 $+AuO,SnO^2+4HO$	421,4
Aurum. Pd. spec. 19,2—19,4. 100 part. Au praebent 154 partes $AuCl^3$.	Au	197
Aurum bromidatum	$AuBr^3$	437
Aurum chloratum. Goldchlorür.	AuCl	232,5
Aurum chloridatum s. terchloratum	$AuCl^3$	303,5
Aurum chloratum liquid. Liquor Auri chlorati officinalis. Cont. 5% $AuCl^3$	$AuCl^3+640,7$ Aq	6070
Aurum chloro-hydrochloratum	$AuCl^3+HCl$	340
Aurum cyanatum	AuCy	223
Aurum cyanidatum s. Cyanidum Auri	$AuCy^3$	275
Aurum fulminans	$AuO^3,2H^3N$	255
Aurum jodatum s. Joduretum Auri	AuJ	324
Aurum oxydatum s. Acidum auricum	AuO^3	221
„ „ hydratum	AuO^3+10HO	311
Aurum oxydulatum	AuO	205
Aurum sulfuratum, perducendo HS per solutionem calidam Auri chloridati effectum.	AuS	213
Aurum tersulfuratum (?), perducendo HS per solutionem frigid. dilutam Auri chloridati effectum.	AuS^3 (?) $=S$ et AuS^2	245 245
Baryta i. q. Baryum oxydatum	BaO	76,5
Baryta acetica siccata	$BaO,\bar{A}$	127,5
e solutione calida crystallisata	$BaO,\bar{A}+HO$	136,5
e solutione frigida crystallisata	$BaO,\bar{A}+3HO$	154,5
Baryta alloxanica	$2BaO,C^8H^2N^2O^8+8HO$	367
Baryta arsenicosa	BaO,AsO^3	175,5
„ „ basica, effecta ope Barytae solutae in Acido arsenicoso soluto.	$2BaO,AsO^3+4HO$	288
Baryta-Calcaria carbonica. Barytcalcit.	$BaO,CO^2;CaO,CO^2$	148,5
Baryta benzoica crystallisata	$BaO,Bz+2HO$	207,5
Baryta bromica	BaO,BrO^5+HO	205,5
Baryta carbonica Cont. 77,66% BaO et 22,34% CO^2.	BaO,CO^2	98,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
lorica	BaO,ClO^5+HO	161
lorosa	BaO,ClO^3	136
romica	BaO,CrO^3	126,8
1% CaO et 39,9% CrO^3.		
romica acida	$BaO,2CrO^3+2HO$	195,1
inamomica	$BaO,\overline{Cin}+HO$	224,5
anica	BaO,CyO	110,5
anurica (neutralis)	$2BaO,HO,Cy^3O^3$	264
„ acida	$BaO,2HO,Cy^3O^3+2HO$	214,5
micica	$BaO,\overline{F}$	113,5
ppurica	$BaO,\overline{Hip}+HO$	255,5
drata (caustica et pulverea)	$BaO+HO$	85,5
drata crystallisata	$BaO,HO+8HO$	157,5
perchlorica	BaO,ClO^7	168
perjodica basica	$5BaO,2JO^7+5HO$	793,5
pophosphorosa crystall.	$BaO,2HO,PO+HO$	143
)° siccata	$BaO,2HO,PO$	134
posulfurica	BaO,S^2O^5	148,5
fervido in crystalla concrescens	BaO,S^2O^5+2HO	166,5
evaporato crystallisata.	BaO,S^2O^5+4HO	184,5
posulfurosa	BaO,S^2O^2+HO	133,5
tica	$BaO,\overline{L}$	157,5
„ crystallisata	$BaO,\overline{L}+3HO$	184,5
nganica	BaO,MnO	128,1
soxalica	$2BaO,C^6O^8+2HO$	271
lybdaenica	BaO,MoO^3	148,5
a	$BaO,3MoO^3+3HO$	319,5
	$2BaO,5MoO^3+6HO$	567
	$BaO,9MoO^3+HO$	733,5
rica. Cont. 41,37% NO^5.	BaO,NO^5	130,5
rosa	BaO,NO^3+HO	123,5
lica	$BaO,\overline{Ox}+HO$	121,5
lica acida	$BaO,2\overline{Ox}+2HO$	166,5
sphorica (basica)	$3BaO,cPO^5$	301
„ neutralis, effecta e rato et Natro phosph. neutral.	$2BaO,HO,cPO^5$	233,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Baryta (meta-) phosphorica	BaO,aPO^5	148
Baryta (pyro-) phosphorica	$2BaO,bPO^5$	224,5
Baryta purpurica	$BaO,\overline{Pur}$	334,5
Baryta saccharata	$BaO+C^{12}H^{11}O^{11}$	247,5
Baryta selenica. Cont. 54,6% BaO et 45,4% SeO^3. — 100 part. BaO,SeO^3 rationem habent cum 39,68 part. SeO^2.	BaO,SeO^3	140,1
Baryta seleniosa	BaO,SeO^2	132,1
Baryta subphosphorosa cf. Baryta hypophosphorosa		
Baryta sulfurica Cont. 65,66% BaO et 34,34% SO^3.	BaO,SO^3	116,5
Baryta sulfurica acida	BaO,SO^3+HO,SO^3	165,5
„ „ „ cryst.	$BaO,HO,2SO^3+2HO$	183,5
Baryta sulfurosa	BaO,SO^2	108,5
Baryta wolframica (praecipit.)	BaO,WO^3	192,5
„ „ acida	$3BaO,7WO^3+8HO$	1113,5
„ „ metawolframica	$BaO,4WO^3+9HO$	621,5
Baryta vanadica	$3BaO,5VO^3+19HO$	863,5
Baryta xanthinata	$2BaO,C^{10}H^2N^4O^2+4HO$	323
Baryum	Ba	68,5
Baryum boro-fluoratum crystall.	$BaFl,BFl^3+2HO$	173,5
Baryum bromatum	BaBr	148,5
„ „ crystallisatum	$BaBr+2HO$	166,5
Baryum chlorato-fluoratum	BaCl,BaFl	191,5
Baryum chloratum siccum	BaCl	104
Baryum chloratum crystallisat.	$BaCl+2HO$	122
Baryum cyanatum	BaCy	94,5
Baryum fluoratum. Cont. 78,29% Ba et 21,71% Fl.	BaFl	87,5
Baryum hyperoxydatum	BaO^2	84,5
„ „ hydratum	BaO^2+6HO	138,5
Baryum jodatum	BaJ	195,5
„ „ crystallisat.	$BaJ+7HO$	258,5
Baryum mellanatum	BaC^6N^4+6HO	214,5
Baryum oxydatum i. q. Baryta	BaO	76,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
;ilicio-fluoratum ,36% BaFl et 37,64% SiFl³. — 82% Ba et 40,62% Fl et 10,56Si.	$3BaFl,2SiFl^3$	418,5
;ulfo-cyanatum	$BaCyS^2+2HO$	144,5
;ulfuratum	BaS	84,5
ulfuratum crystallisat.	$BaS+6HO$	138,5
um	$C^{38}H^{21}NO^6=\overset{+}{Bb}$	311
um hydrochloricum	$\overset{+}{Bb},HCl$	347,5
um sulfuricum	$\overset{+}{Bb},SO^3+HO$	360
ol cf. Benzyloxyd. hydratum.		
ydum i. q. Benzoile hydrogenata.		
um	$C^{14}H^5O^2,NH^2=BzAd$	121
	$C^{28}H^{10}O^4$	210
n	$C^{28}H^{12}O^4$	212
. Benzin. P. sp. 0,85. Ferv. 80⁰	$C^{12}H^6$	78
•	$C^{14}H^5O^2=Bz$	105
hydrogenata. Benzaldehyd, ndelöl. P. sp. 1,043. Ferv. 180⁰.	BzH	106
	$C^{14}H^7$	91
'dum (Benzyläther) Ferv. 300⁰.	$C^{14}H^7O$	99
'd. hydratum. (Benzalcohol, ohol.) Ferv. 207⁰.	$C^{14}H^7O,HO$	108
m	$C^{40}H^{17}NO^8=\overset{+}{Brb}$	335
m hydrobromicum sicc.	$\overset{+}{Brb},HBr$	416
m hydrochloricum	$\overset{+}{Brb},HCl+4HO$	407,5
m hydrojodicum	$\overset{+}{Brb},HJ$	463
i. q. Oxyacanthinum		
Glycinia i. q. Beryllium oxydat.	$Be^2O^3=Gl^2O^3$	38
ydrata	Be^2O^3+4HO	74
arbonica, effecta coquendo paratam e Beryllia hydrata no carbonico solutis.	$5Be^2O^3,3CO^2+15HO$	391
ulfurica	$Be^2O^3,3SO^3$	158
„ crystallisata	$Be^2O^3,3SO^3+12HO$	266
ulfurica basica	$2Be^2O^3,3SO^3$	196
„	Be^2O^3,SO^3	78

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Beryllia-Ammonum carbonicum crystall.	$3(3[AmO,CO^2]+Be^2O^3, 3CO^2)+Be^2O^3,3HO$	677
Beryllia-Ammonum oxalicum	$3(AmO,\overline{Ox})+Be^2O^3,3\overline{Ox}$	332
Beryllia-Kali carbonicum	$3(3[KaO,CO^2]+Be^2O^3, 3CO^2)+Be^2O^3$	763
Beryllia-Kali oxalicum	$3(Ka,O,\overline{Ox})+Be^2O^3,3\overline{Ox}$	395
Beryllia-Kali sulfuricum	$3(KaO,SO^3)+Be^2O^3,3SO^3 +6HO$	473
Beryllia-Kalium fluoratum	$9KaFl+Be^2Fl^3$	593
Beryllium s. Glycium	Be=Gl	7
Beryllium bromatum	Be^2Br^3	94
Beryllium chloratum	Be^2Cl^3	120,5
Beryllium chloratum crystallisat.	Be^2Cl^3+12HO	228,5
Beryllium jodatum	Be^2J^3	395
Bismutho-Ammonium chloratum	$2AmCl;BiCl^3$	423,5
Bismutho-Kalium chloratum	$2KaCl;BiCl^3+5HO$	510,5
Bismutho-Kalium jodatum	$2KaJ;BiJ^3+4HO$	959
Bismutho-Natrium chloratum	$2NaCl;BiCl^3+6HO$	487,5
Bismuthum. P. spec. 9,6 –9,8. Liq. 250°	Bi	210
Bismuthum carbonicum	BiO^3,CO^2+HO	265
Bismuthum chloridatum	$BiCl^3$	316,5
Bismuthum chloridatum basic.	$BiCl^3+2BiO^3+HO$	793,5
Bismuthum hyperoxydatum	BiO^4	242
Bismuthum jodidatum	BiJ^3	591
Bismuth. oxyjodidatum	$BiJ^3,2BiO^3$	1059
Bismuthum nitricum neutrale s. trisnitricum	$BiO^3,3NO^5+9HO$	477
Bismuthum nitricum basicum		
Bismuthum nitric. neutrale commiscendo cum 12—24plo Aquae frigidae praebet:	BiO^3,NO^5+2HO	306
et hoc sal basicum per longius tempus in aqua frigida maceratum praebet:	$5BiO^3,4NO^5+9HO$	1467
Sal basicum, commiscendo Bismuth. nitric. neutrale cum Aqua fervida effectum.	$5BiO^3,3NO^5+8HO$	1404
Bismuthum oxalicum	$2(BiO,\overline{Ox}^2)+3HO$	639
Bismuthum oxydatum. Cont. 89,74% Bi.	BiO^3	234

Nomina.	Formulae.	Numeri.
ıum oxydatum hydratum	BiO^3+HO	243
ıum oxydulatum	BiO^2	226
ı. phosphoric. Cont. 23,4% PO^5.	BiO^3,cPO^5	305,5
pyrophosphoric. Cont. 31,42% bPO^5.	$2BiO^3,3bPO^5$	682,5
ıum sulfuratum. Cont. 81,4% Bi.	BiS^3	258
ıum sulfuricum (basic.)	$BiO^3.SO^3$	274
"	$BiO^3,2SO^3+HO$	323
ıum valerianicum	$3BiO^3,2\overline{Va}+4HO$	831
:s (Stassfurtit.)	$2(3MgO,4BO^3)+MgCl$	446,7
›oracites	$2(CaO,MgO)3BO^3+12HO$	—
n s. Boron	B	11
n chloratum	BCl^3	117,5
m fluoratum	BFl^3	68
n nitrogenatum	BN	25
n sulfuratum	BS^3	59
. q. Natrum biboracicum		
ım (Tribromaldehyd)	C^4Br^3O,HO	281
ım hydratum crystallisat.	$C^4Br^3O,HO+4HO$	317
›rmium s. Formyle bromata.	$C^2HBr^3=FoBr^3$	254
ı P. spec. 2,99. Ferv. 63°	Br	80
ı hydratum	$Br+10HO$	170
ı chloratum s. chloridatum	$BrCl^5$	257,5
ı chloratum liquidum	$BrCl^5+28,6Aq$	515
ı chloratum hydratum	$BrCl^5+5HO$	302,5
m (Caniraminum)	$C^{46}H^{26}N^2O^8=\overset{+}{Br}$	394
" crystallisat.	$\overset{+}{Br}+8HO$	466
m hydrochloricum	$\overset{+}{Br},HCl$	430,5
m hydrojodicum	$\overset{+}{Br},HJ+4HO$	558
m nitricum	$\overset{+}{Br},NO^5+5HO$	493
m sulfuricum	$\overset{+}{Br},SO^3+8HO$	506
ldehydum. Ferv. 70°	C^8H^7O,HO	72
ethyloxydum. Ferv. 80°	$AeO+BuO$	102
ıinum. Ferv. 70°	$C^8H^{11}N=NH^2,C^8H^9$ $=NH^2,Bu$	73

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Butyle. P. spec. 1,693. Ferv. 106°	C^8H^9=Bu	57
Butyle chlorata. Ferv. 70°	BuCl	92,5
Butyle cyanata. Valeronitril. Ferv. 125°	BuCy	83
Butylenum. Ferv. 0°	C^8H^8	56
Butylglycol	$C^8H^8O^2+2HO$	90
Butyloxydum. Butyläther. Ferv. 105°	C^8H^9O=BuO	65
Butyloxydum aceticum. Ferv. 114°	BuO,$\overline{A}$	116
Butyloxydum carbonicum. Ferv. 190°	BuO,CO^2	124
Butyloxydum formicicum. Ferv. 100°	BuO,$\overline{F}$	102
Butyloxydum hydratum. Butylalcohol P. spec. 0,803. Ferv. 109°	C^8H^9O+HO =BuO,HO	74
Butyrin (Tributyrin)	$C^6H^5O^3,3C^8H^7O^3$	302
Butyron. Ferv. 144°	$C^{14}H^{14}O^2$	114
Cadmio-Ammonium chloratum	2AmCl;CdCl	198,5
Cadmio-Ammonum sulfuricum	$AmO,SO^3;CdO,SO^3$ $+6HO$	224
Cadmio-Kali sulfuricum	$KaO,SO^3;CdO,SO^3$ $+6HO$	245
Cadmio-Kalium chloratum	KaCl;2CdCl+HO	266,5
" "	2KaCl;CdCl	240,5
* Cadmio-Kalium cyanatum	KaCy;CdCy	147
Cadmio-Natrum sulfuricum	$NaO,SO^3;CdO,SO^3$ $+2HO$	193
Cadmium. P. spec. 8,7. Liq. 860°	Cd	56
Cadmium bromatum	CdBr	136
" " crystallisat.	CdBr+4HO	172
Cadmium carbonicum	CdO,CO^2	86
Cadmium chloratum	CdCl	91,5
" " crystallisat.	CdCl+2HO	109,5
Cadmium chloricum	CdO,ClO^5+2HO	157,5
Cadmium chromicum (in aqua coctum)	$5CdO,2CrO^3+8HO$	492,6
Cadmium cyanatum	CdCy	82
Cadmium ferricyanatum	Cd^3Cfdy	380
Cadmium ferrocyanatum	Cd^2Cyf	218
Cadmium fluoratum	CdFl	75

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
ı jodatum	CdJ	183
ı jodicum	CdO,JO^5	231
ı nitricum	CdO,NO^5+4HO	154
ı oxalicum (siccatum)	$CdO,\ddot{\bar{O}}x$	100
ı oxydatum. Cont. 87,5§ Cd.	CdO	64
„ hydratum	CdO,HO	73
ı suboxydatum	Cd^2O	120
ı silicio-fluoratum	$3CdFl,2SiFl^3$	381
ı sulfuratum. Cont. 77,78§ Cd.	CdS	72
ı sulfuricum crystallisat.	$3(CdO,SO^3)+8HO$	384
„	CdO,SO^3+3HO	131
ione fervente acida exorta.	CdO,SO^3+HO	113
	Cs	133
carbonicum	CsO,CO^2	163
„ acidum	$CsO,HO,2CO^2$	194
chloratum	$CsCl$	168,5
jodatum	CsJ	260
nitricum	CsO,NO^5	195
oxydatum	CsO	141
sulfuricum	CsO,SO^3	181
i. q. Calcium oxydatum	CaO	28
„ hydrat.	$CaO+HO$	37
acetica	$CaO.\bar{A}$	79
„ crystallisata	$CaO,\bar{A}+HO$	88
·Ammonum arsenicicum	$2CaO,AmO,AsO^5$ $+12HO$	305
arsenicica (neutralis) acolith), addendo aquam Calcariae um arsenicicum solutum efficitur, Acidum hoc non plane saturetur.	$2CaO,HO,AsO^5+5HO$	225
arsenicica basica, praecipita- :um miscendo Acidum arsenicicum ıd aquam Calcariae abundantem.	$3CaO,AsO^5+3HO$ (?)	226
arsenicosa, effect. Acido arse- soluto ferv. in Aq. Calcariae.	$3CaO,AsO^3$	183
benzoïca crystallisata	$CaO,\dddot{Bz}+3HO$	168

Nomina.	Formulae.	Numeri.
Calcaria borica	CaO,BO^3+2HO	91
Praecipitatum addendo $NaO,2BO^3$ solutioni frigidae salis Calcariae effectum et exustum	$3CaO,5BO^3$	259
Praecipitatum in solutione fervente.	$9CaO,10BO^3+17HO$	755
Calcaria bromica	CaO,BrO^5+HO	157
Calore 80° siccata	CaO,BrO^5	148
Calcaria carbon. Cont. 56% CaO et 44% CO^2.	CaO,CO^2	50
Calcaria carbonica crystallisata, quae in miscela cocta, e Calcaria hydrata, Saccharo et Aq. parata, absorbente CO^2 ex aëre, oritur.	CaO,CO^2+5HO	95
Idem sal crystallisatum in Spiritu Vini absoluto coctum praebet:	CaO,CO^2+3HO	77
Calcaria carbonica basica hydrata s. Calcaria usta in aëre dilapsa	CaO,CO^2+CaO,HO	87
Calcaria chinica crystallisata	$CaO,\overline{Ch}+10HO$	301
Calore 120° siccata	$CaO,\overline{Ch}$	211
Calcaria chlorata i. q. Calc. hypochlorosa		
Calcaria chlorica crystallisata	CaO,ClO^5+2HO	121,5
Sal siccatum	CaO,ClO^5	103,5
Calcaria chromica	CaO,CrO^3	78,3
Calcaria chromica acida (bichromica)	$CaO,2CrO^3$	128,6
Calcaria citrica	$3CaO,\overline{Ci}+4HO$	285
Calcaria citrica acida	$2CaO,HO,\overline{Ci}+2HO$	248
Calcaria citrica basica	$3CaO,\overline{Ci};CaO,HO+HO$	295
Calcaria hydrata s. hydrica	$CaO+HO$	37
Calcaria hypochlorosa pura	CaO,ClO	71,5
Calcaria hypochlorosa, maxime chlorifera	$2CaOCl+CaO+3HO$	198
Calcaria hypochlorosa, Calcaria chlorata sicca s. pulverea. Cont. 32,42% Cl.	$CaO,ClO+CaCl+2CaO+4HO$	219
Cont. 25,0% Chlori effectivi	$CaO,ClO+CaCl+4CaO+5HO$	284
Calcaria hypochlorosa liquida, obtenta saturando Calcariam aqua liquefactam gase Chlori.	$CaO,ClO;CaCl+x$ aq.	—
Calcaria hypophosphorosa	$CaO,2HO,PO$	85,5
Calcaria hyposulfurica crystall.	CaO,S^2O^5+4HO	136
Calcaria hyposulfurosa crystall.	CaO,S^2O^2+6HO	130

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
jodica cryst.	CaO,JO^5+6HO	249
100° siccata	CaO,JO^5+HO	204
lactica	$CaO,\overline{L}+5HO$	154
lactica acida	$CaO,HO,\overline{L}^2+2HO$	217
Kali sulfuricum	$KaO,SO^3;CaO,SO^3+HO$	164
malica in vacuo crystallisata	$2CaO,\overline{M}+4HO$	208
ne fervente demissa	$2CaO,\overline{M}+2HO$	190
malica acida	$CaO,HO,\overline{M}+8HO$	225
00° siccata	$CaO,HO,\overline{M}+2HO$	171
meconica	$2CaO,HO,\overline{Me}+2HO$	256
meconica acida	$CaO,2HO,\overline{Me}+2HO$	237
Natrum carbonicum	$NaO,CO^2;CaO,CO^2+6HO$	157
Natrum sulfuric. Glauberit.	NaO,SO^3+CaO,SO^3	139
nitrica siccata	CaO,NO^5	82
n vacuo supra Acidum sulfuric. a praebet crystalla constitutionis:	CaO,NO^5+4HO	118
nitrosa	CaO,NO^3	66
xalica e solutione conc. praec.	$CaO,\overline{Ox}+HO$	73
ne dilutiore praecipitata	$CaO,\overline{Ox}+3HO$	91
° sicc. Cont. 43,75§ CaO.	$CaO,\overline{Ox}$	64
*a*phosphorica (metaphosph.)	CaO,aPO^5	99,5
phosphoricas. pyrophosphorica	$2CaO,bPO^5$	127,5
„ crystallisata	$2(2CaO\ bPO^5)+3HO$	282
. calore 110° siccatum.	$2CaO,bPO^5+HO$	136,5
do acetico solut. praebet crystalla:	$2CaO,bPO^5+4HO$	163,5
*c*phosphorica acida	$CaO,2HO,cPO^5$	117,5
atum e solutione acida ope Spi- i effectum	$CaO,2HO,cPO^5+2CaO,2HO,cPO^5$	254
(*c*) phosphorica neutralis	$2CaO,HO,PO^5$	136,5
m commiscendo solutionem Calcii cum solutione Natri phosphorici ati officinalis.	$2CaO,HO,PO^5+3HO$	163,5
in solutione, ope Acidi acetici ncrescentia. (Calculus belugae).	$2CaO,HO,PO^5+4HO$	172,5
in solutione Acido carbonico concrescentia.	$2CaO,HO,cPO^5+5HO$	181,5
phosphorica basica (exusta) ,02§ CaO et 45,98§ PO^5.	$3CaO,PO^5$	155,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Calcaria phosphorica, effecta praecipitatione ope Ammoni caustici et leni calore siccata.	$3CaO,PO^5+2HO$	173,5
Ossa usta	$2(3CaO,PO^5);2CaO,PO^5 =8CaO,3PO^5$	438,5
Apatites	$Ca^{Cl}_{Fl}+3(3CaO,cPO^5)$	—
Phosphorites	$3CaFl+4(3CaO,cPO^5)$	739
Calcaria phosphorosa	CaO,HO,PO^3+HO	129,5
Calcaria saccharata	$3CaO+2(C^{12}H^{11}O^{11})$	426
Calcaria santoninica	$CaO,\overline{San}+HO$	283
Calcaria silicica (Tafelspath.)	$3CaO,2SiO^3$	174
Calcaria sulfuric. Gypsum ustum. Anhydrit. Cont. 41,18% CaO et 58,82% SO^3.	CaO,SO^3	68
Calcaria sulfurica cryst. s. praecipit. (Glacies Mariae Alabaster.) Cont. 32,558% CaO et 46,51% SO^3	CaO,SO^3+2HO	86
Calcaria sulfurosa (praecipit.)	CaO,SO^2+2HO	78
Calcaria tartarica	$CaO,\overline{T}+4HO$	130
Calcaria tartarica acida s. bitartarica.	$CaO,HO,\overline{T}^2$	169
Calcaria usta i. q. Calcaria		
Calcaria uvica (praecipitata)	$CaO,\overline{U}v+4HO$	130
Calcaria vanadica acida	$CaO,2VO^3+9HO$	294,2
Calcaria wolframica (Tungstein Scheelit.)	CaO,WO^3	144
Calcium	Ca	20
Calcium borofluoratum	$CaFl,BFl^3$	107
Calcium bromatum	CaBr	100
Calcium chloratum siccum s. fusum.	CaCl	55,5
Calcium chloratum crystallisatum	$CaCl+6HO$	109,5
Sal solutum evaporando et calefaciendo ad 200° C. praebet:	$CaCl+2HO$	73,5
Calcium chloratum alcoholatum	$CaCl+2(AeO,HO)$	147,5
Calcium chloratum basic. s oxychlorat.	$CaCl+3CaO+16HO$	283,5
Calcium fluoratum Cont. 51,29% Ca et 48,71% Fl.	CaFl	39
Calcium hyperoxydatum	CaO^2	36
Calcium jodatum	CaJ	147
Calcium oxydatum i. q. Calcaria.	CaO	28
" " hydratum	$CaO+HO$	37

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
silicio - fluoratum	$3CaFl,2SiFl^3$	273
sulfhydratum	CaS,HS	53
sulfuratum	CaS	36
ı sulfurata officinalis	$3CaS+CaO,SO^3$	176
bissulfuratum crystall.	CaS^2+3HO	79
quinquiessulfuratum	CaS^5	100
ı oxyquinquiessulfurat. cryst.	$CaS^5,5CaO+20HO$	420
ra Japonica s. communis	$C^{20}H^{16}O^2$	152
ra Borneensis	$C^{20}H^{18}O^2$	154
dina. Liq. 200°	$C^{10}H^6O^4$	98
Aldehydum	$C^{12}H^{11}O+HO$	100
ydum hydrat. (Capronalcohol.)	$C^{12}H^{13}O,HO$	102
m	$C^{22}H^{22}O^2$	170
le. Hexyle	$C^{12}H^{13}$	85
ldehydum. Ferv. 178°	$C^{16}H^{16}O^2$	128
ıminum	$C^{12}H^{15}N$	101
ninum. Ferv. 170°	$C^{16}H^{19}N$	129
Octyle.	$C^{16}H^{17}=Cap$	113
chlorata. Ferv. 175°	$CapCl=C^{16}H^{17}Cl$	148,5
ydum (Capryläther.)	$C^{16}H^{17}O=CapO$	121
ydum aceticum. Ferv. 190°	$CapO,\bar{A}$	172
ydum hydrat. (Caprylalcohol.)	$CapO+HO$	130
	$C^{10}H^9O^9$	141
ın	$C^{24}H^{18}O^{18}$	306
n	$C^{72}H^{50}O^{50}$	882
n	$C^{192}H^{102}O^{102}$	2094
ım	C	6
ım chloratum. Ferv. 123°	CCl	41,5
um semichloratum.	C^2Cl	47,5
um chloratum sulfurosum	CCl,SO^2	79,5
ım bichloratum rmetylchlorür, 2fach-Chlorkoh-) P. spec. 1,6. Ferv. 78°	C^2Cl^4	154
ım dihydrogenatum wasserstoff, leichter Kohlenwas-)	C^2H^4	16

Nomina.	*Formulae.*	*Nomina.*
Carboneum hydrogenatum	C^2H^2	14
(Elayl, oelbildendes Gas. Aetherin.)	vel C^4H^4	28
Carboneum oxydatum	CO	14
Carboneum sesquichloratum	C^2Cl^3	118,5
s. trichloratum (Perchlorelaylchlorür).	vel C^4Cl^6	237
Carboneum sulfuratum P. sp. 1,270. Ferv. 46°	CS^2	38
Carminum i. q. Acid. carminicum		
Carnallites	$KaCl+2MgCl+12HO$	277,5
Carthamina	$C^{28}H^{16}O^{14}$	296
Carvol. Ferv. 225°. P. sp. 0,953	$C^{20}H^{14}O^2$	150
Caryophyllina (in Caryophyllis).	$C^{20}H^{16}O^2$	152
Caseïnum (= 10 Protein + S)	$C^{288}N^{36}S^2H^{228}N^{90}$	[illegible]
Catechinum i. q. Acid. catechinic.		
Cellulosa materia (Cellulose).	$C^{12}H^{10}O^{10}$	162
Cellulosa nitricata (Colloxylin)	$C^{24}H^{17}O^{17}(NO^5)^3$	459
" quaternitricata	$C^{24}H^{17}O^{17}(NO^5)^4$	513
" quinquiesnitricata (Pyroxylin)	$C^{24}H^{17}O^{17}(NO^5)^5$	567
Cerium	Ce	47
Cerium aceticum oxydulat.	$CeO,\overline{A}+HO$	115
Cerium benzoïcum oxydulat.	$CeO,\overline{Bz}+2HO$	186
Cerium carbonicum oxydulat.	CeO,CO^2+3HO	104
Cerium chloratum	$CeCl$	82,5
Cerium citricum	$3CeO,\overline{Ci}+7HO$	393
Cerium oxalicum oxydulat.	$CeO,\overline{Ox}+3HO$	118
Cerium oxydatum	Ce^2O^3	118
Cerium oxydulatum	CeO	55
Cerium hippuricum oxydul.	$CeO,\overline{Hip}+3HO$	252
Cerium succinicum	$2(CeO,\overline{S})+3HO$	237
Cerium sulfuratum	CeS	63
Cerium sulfuricum oxydulatum	CeO,SO^3	95
" " crystallisatum	CeO,SO^3+3HO	122
Cerium sulfuricum oxydatum	$Ce^2O^3,3SO^3$	238
" " crystallisatum	$Ce^2O^3.SO^3+9HO$	319
Ceryle	$C^{54}H^{55}$	379
Cetyle. Hexadecyl	$C^{32}H^{33}$	225

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Cetyloxydum. Cetyläther.	$C^{32}H^{33}O$	233
Cetyloxydum hydratum. (Cetylalcohol.)	$C^{32}H^{33}O,HO$	242
Chelerythrina (Sanguinarina)	$C^{38}H^{17}NO^{8}$	323
Chelidoninum crystallisat.	$C^{38}H^{17}N^{3}O^{6}+4HO$	371
Chinicinum	$C^{40}H^{24}N^{2}O^{4}=\overset{+}{Ch}c$	324
Chinidinum	$C^{20}H^{12}NO^{2}=\overset{+}{Ch}d$	162
„ crystallisatum (e solutione spirituosa)	$\overset{+}{Ch}d+2,5HO$	184,5
„ „ in aëre dilapsum	$\overset{+}{Ch}d+1HO$	180
Chinidinum hydrochloricum (basic.)	$\overset{+}{Ch}d^{2},HCl+2HO$	378,5
Chinidinum hydrochloric. neutrale	$\overset{+}{Ch}d,HCl$	198,5
Chinidinum sulfuricum (basic.)	$\overset{+}{Ch}d^{2},SO^{3}+2HO$	382
Chininum. Chinium anhydrum	$C^{20}H^{12}NO^{2}=\overset{+}{Ch}$	162
Chininum hydratum	$\overset{+}{Ch}+3HO$	189
Chininum aceticum basic.	$\overset{+}{Ch}^{2}\overline{A}+6HO$	429
Chininum aceticum neutrale	$\overset{+}{Ch},\overline{A}+3HO$	240
Chininum anetholatum	$\overset{+}{Ch}^{4},C^{20}H^{12}O^{2}+4HO$	832
Chininum arsenicicum	$\overset{+}{Ch}^{2},HO,AsO^{5}+9HO$	529
Chininum chinicum	$\overset{+}{Ch}\overline{Ch}+3HO$	363
Chininum citricum	$\overset{+}{Ch}^{3}Ci+10HO$	741
Chininum citricum neutrale	$\overset{+}{Ch}^{4}\overline{Ci}+17HO$	966
Chininum hydratum officinale, loco tepido siccatum.	$\overset{+}{Ch}+3HO$	189
Chininum hydrochloricum	$\overset{+}{Ch}^{2},HCl+4HO$	396,5
Chininum hydroferrocyanicum		
Sal (neutrale) praecipitando Chininum in Spiritu Vini solutum ope Acidi hydroferrocyanici spirituosi effectum.	$\overset{+}{Ch},H^{2}Cfy+2HO$	288
Sal (basicum) officinale, effectum e Chinino sulfurico basico et Kalio ferrocyanato in aqua solutis.	$\overset{+}{Ch}^{2},H^{2}Cfy+3HO$	459
Chininum hydrojodicum basic. offic.	$\overset{+}{Ch}^{2}.HJ$	452
Chininum hydrojodicum neutrale	$Ch,HJ+5HO$	335

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Chininum hypophosphorosum	$\overset{+}{Ch}^2,HO,PO+2HO$	381,5
Chininum lacticum (officinale)	$\overset{+}{Ch},\overline{L}+2HO$	261
Chininum phosphoricum basic. offic.	$\overset{+}{Ch}^3,PO^5+8HO$	629,5
Chininum phosphoric. neutrale	$\overset{+}{Ch}^2,HO,PO^5+9HO$	485,5
Chininum picrinicum	$\overset{+}{Ch},C^{12}H^2(NO^4)^3O$	382
Chininum sulfuricum basic. (officin.)	$\overset{+}{Ch}^2,SO^3+8HO$	436
Idem sal loco tepido dilapsum;	$\overset{+}{Ch}^2,SO^3+3HO$	391
supra Acid. sulfuric. conc. siccatum.	$\overset{+}{Ch}^2,SO^3+2HO$	382
Chininum sulfuricum neutrale	$\overset{+}{Ch},SO^3+8HO$	274
Chininum tannicum	$\overset{+}{Ch},\overline{Tn}$	753
Chininum tartaricum basic.	$\overset{+}{Ch}^2\overline{T}+HO$	399
Chininum tartaricum neutrale	$\overset{+}{Ch},\overline{T}+2HO$	246
Chininum valerianicum officinale	$\overset{+}{Ch}^2,\overline{Va}+2HO$	435
Sal amorphe	$\overset{+}{Ch}^2,\overline{Va},HO$	426
Chinioïdinum	$C^{20}H^{12}NO^2$(?)	162
Chinolinum. P. spec. 1,081. Ferv. 238°	$C^{18}H^7N$	129
Chinon	$C^{12}H^4O^4$	108
Chinovina	$C^{60}H^{48}O^{16}+2HO$	554
Chitinum (in elytris scarabaeorum)	$C^{18}H^{15}NO^{12}$	233
Chloral. Trichloraldehyd. P. sp. 1,502. Ferv. 95°	$C^4HCl^3O^2$ $=C^4Cl^3O,HO$	147,5
Chloralum hydratum	$C^4HCl^3O^2+2HO$	165,5
Chloroformium. P. sp. 1,497. Ferv. 62° Formylsuperchlorid. Bichlormethychlorür.	$C^2H.Cl^3=FoCl^3$	119,5
Chlorum	Cl	35,5
Chlorum hydratum	$Cl+10HO$	125,5
Aqua s. Liquor Chlori. Cont. 0,4% Cl.	$Cl+982,16Aq$	8875
Cholesterina	$C^{52}H^{44}O^2$	372
Crystalla e solutione spirituosa secreta	$C^{52}H^{44}O^2+2HO$	390
Chondrinum (Knorpelgallerte.)	$C^{72}H^{59}N^9O^{32}$	—
Chromicyanum	$Cr^2Cy^6=Cry$	208,6
Chromio-Kali sulfuricum	$KaO,SO^3;CrO,SO^3$ $+6HO$	215,3

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
. P. sp. 5,9.	Cr	26,3
acceticum	$CrO,\bar{A}+HO$	94,3
bromidatum	Cr^2Br^3	292,6
carbonicum, praecipitatum nitrico soluto addendo KaO,CO^2	Cr^2O^3,CO^2 $+Cr^2O^3,6HO$	229,2
tatum e salibus violaceis	Cr^2O^3,CO^2+4HO	134,6
chloratum	$CrCl$	61,8
chloridatum (sesquichlorat.)	Cr^2Cl^3	159,1
„ crystallisat.	Cr^2Cl^3+12HO	267,1
chloridatum (¼) basic.	$4Cr^2Cl^3;Cr^2O^3+24HO$	929
chloridatum (½) basic.	$2Cr^2Cl^3;Cr^2O^3+8HO$	466,8
chloridatum (2) basic.	$Cr^2Cl^3+2Cr^2O^3$	312,3
hyperchloridatum chro- Chromsaures Chromsuperchlo- sp. 1,71. Ferv. 118⁰	$CrCl^3+2CrO^3$	287
chromicum oxydatum	$Cr^2O^3,3CrO^3$	227,5
chromicum basicum	$3Cr^2O^3,2CrO^3+9HO$	411,4
fluoridatum	Cr^2Fl^3	109,6
hyperfluoridatum	$CrFl^3$	83,3
jodidatum	Cr^2J^3	433,6
nitricum	$Cr^2O^3,3NO^5$	238,6
ne in Acido nitrico crystallisatum	$Cr^2O^3,3NO^5+18HO$	400,6
nitricum basic. (viride)	$Cr^2O^3,2NO^5$	184,6
nitrogenatum	Cr^3N^2	106,9
oxydatum. Cont. 68,67% Cr.	Cr^2O^3	76,6
„ hydratum	Cr^2O^3+3HO	103,6
m coquendo sal Chromii oxy- a liquore Kali caustici.	Cr^2O^3+4HO	112,6
um commiscendo sal Chromii ti solutum cum Kali caustico fervente.	Cr^2O^3+5HO	121,6
Ammoni caustici praecipitatum ra Acidum sulfuricum siccatum.	Cr^2O^3+6HO	130,6
n cum Chromio in liquore Am- caustico solutum calore 55⁰ t praecipitatum	Cr^2O^3+7HO	139,6
Chromii oxydati in liquore caustici per longius tempus s praebet praecipitatum:	C^2O^3+8HO	148,6

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
g. **Chromium oxydatum ope Ammoni caustici praecipitatum**	$C^2O^3 + 9HO$	157,6
Chromium oxydulato-oxydatum	CrO,Cr^2O^3	110,9
Chromium oxydulatum	CrO	34,3
Chromium (sesqui-) sulfuratum	Cr^2S^3	100,6
Chromium supersulfuratum	Cr^2S^7	164,8
Chromium sulfuricum oxydatum	$Cr^2O^3,3SO^3$	196,6
" " crystallisatum	$Cr^2O^3,3SO^3 + 15HO$	331,6
Chromium sulfurosum oxydatum	$Cr^2O^3,3SO^2$	172,6
Chromium wolframicum oxydat.	$Cr^2O^3,3WO^3 + 13HO$	541,6
Sal acidum	$Cr^2O^3,7WO^3 + 9HO$	969,[illegible]
Chrysanilinum	$C^{40}H^{17}N^3$	2[illegible]
Cinchonicinum	$C^{40}H^{24}N^2O^2 = \overset{+}{Cic}$	[illegible]
Cinchonidinum (crystallisat.)	$C^{20}H^{12}NO = \overset{+}{Cid}$	[illegible]
Cinchonidinum hydrochloric. basic.	$\overset{+}{Cid}^2,HCl + 2HO$	3[illegible]
Sal neutrale	$\overset{+}{Cid},HCl + HO$	1[illegible]
Cinchonidinum sulfuricum basic.	$\overset{+}{Cid}^2,SO^3 + 7HO$	[illegible]411
Sal neutrale	$\overset{+}{Cid},SO^3 + 6HO$	[illegible]
Cinchoninum (crystallisat.)	$C^{20}H^{12}NO = \overset{+}{Cin} = \overset{+}{Ci}$	1[illegible]
Cinchonium hydrochloric. basic.	$\overset{+}{Ci}^2,HCl + 4HO$	38[illegible]
Sal neutrale	Ci,HCl	190,[illegible]
Cinchoninum hydrojodicum	$\overset{+}{Ci}^2,HJ + 2HO$	454
Cinchoninum picrinicum	$\overset{+}{Ci},C^{12}H^2(NO^4)^3O$	374
Cinchoninum sulfuric. basic.	$\overset{+}{Ci}^2,SO^3 + 3HO$	375
Sal neutrale	$\overset{+}{Ci},SO^3 + 5HO$	239
Cinnabaris (Zinnober.)	HgS	116
Cinnameïna. **Zimmtsäure-Benzyläther.**	$C^{14}H^7O,C^{18}H^7O^3$	238
Cinnamol, Styrol. **Ferv. 140°**	$C^{16}H^8$	104
Cinnamomalcohol. **Styrylalcohol. Zimmtalcohol. Liq. 33°. Fert. 250°**	$C^{18}H^9O,HO$	134
Cinnamylaldehydum	$CinH$	132
Cinnamyle	$C^{18}H^7O^2 = Cin$	131
Cobalticyanum (Kobaltidcyan)	$Cy^6Co^2 = Cky$	215
Cobalticyanum hydrogenatum (Kobaltidcyanwasserstoffsäure.)	$3HCy,Co^2Cy^3 = H^3Cky$	218

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
-Ammonium chloratum	$AmCl+2CoCl+12HO$	291,5
-Ammonum sulfuricum	AmO,SO^3+CoO,SO^3 $+6HO$	197,5
-Arsenium (Spiesscobalt.)	$CoAs$	104,5
-Arsenium sulfuratum (Glanz-)	$CoAs,CoS^2$	166
-Kali sulfuricum	KaO,SO^3+CoO,SO^3 $+6HO$	218,5
-Natrum carbonicum	NaO,CO^2+CoO,CO^2 $+4HO$	148,5
m. P. sp. 8,5.	Co	29,5
bromatum	$CoBr$	109,5
m bromicum	CoO,BrO^5+6HO	211,5
m carbonicum	$5CoO,2CO^2+4HO$	267,5
m chloratum	$CoCl$	65
„ crystallisat.	$CoCl+6HO$	119
m chloricum	CoO,ClO^5+6HO	167
m chloridat. s. sesquichlorat.	Co^2Cl^3	165,5
m chromicum	$3CoO,CrO^3+4HO$	198,8
m fluoratum	$CoFl+2HO$	66,5
m hypophosphorosum	$CoO,PO+8HO$	149
m hyposulfuricum	CoO,S^2O^5+6HO	163,5
m hyposulfurosum	CoO,S^2O^2+6HO	139,5
m jodatum	CoJ	156,5
m jodicum	CoO,JO^5+9HO	285,5
m nitricum	CoO,NO^5	91,5
„ crystallisat.	CoO,NO^5+6HO	145,5
no caustico praecipitat.	$6CoO,NO^5+5HO$	324
m oxalicum	$CoO,\overline{O}x+2HO$	91,5
m oxydatum s. sesquioxydat.	Co^2O^3	83
„ hydratum	Co^2O^3+3HO	110
m oxydato-oxydulatum 73,44 Co et 26,56 Oxyg.	$CoO.Co^2O^3=Co^3O^4$	120,5
m oxydulatum	CoO	37,5
„ hydratum	$CoO+HO$	46,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri*
Cobaltum oxydulo-oxydatum (ustum)	$4CoO+Co^{2}O^{3}=Co^{6}O^{7}$	233
Cont. 75,96° Co et 24,04° Oxyg.		
Cobaltum phosphoricum	$2CoO,HO,cPO^{5}+5HO$	200,5
Cobaltum rhodanatum	$CoRn$	87,5
Cobaltum silicio-fluoratum	$3CoFl,2SiFl^{3}+7HO$	364,5
Cobaltum sulfuratum	CoS	45,5
Cobaltum sesquisulfuratum	$Co^{2}S^{3}$	107
Cobaltum bisulfuratum	CoS^{2}	61,5
Cobaltum sulfuricum	CoO,SO^{3}	77,5
Cobaltum sulfuricum crystall.	$CoO,SO^{3}+7HO$	140,5
Calore 20—30° C. crystallisat.	$CoO,SO^{3}+6HO$	131,5
Cobaltum sulfurosum	$CoO,SO^{2}+5HO$	114,5
Cocaïnum	$C^{34}H^{21}NO^{8}=\overset{+}{Coc}$	303
Cocaïnum hydrochloricum	$\overset{+}{Coc},HCl$	339,5
Cocculin. Cf. Picrotoxin.		
Codeïnum, in Aethere anhydrico crystall.	$C^{36}H^{21}NO^{6}=\overset{+}{Cod}$	299
In Spiritu vini crystallisatum	$\overset{+}{Cod}+2HO$	317
Codeïnum hydrochloricum	$\overset{+}{Cod},HCl+4HO$	371,5
Codeïnum sulfuricum	$\overset{+}{Cod},SO^{3}+6HO$	393
Coffeïnum (Theïnum)	$C^{16}H^{10}N^{4}O^{4}=\overset{+}{Cf}$	194
„ crystallisatum	$\overset{+}{Cf}+2HO$	212
Coffeïnum hydrochloricum	$\overset{+}{Cf},HCl$	230,5
Collidinum (in Oleo anim. foet.)	$C^{16}H^{11}N$	121
Colchicinum	$C^{34}H^{19}NO^{10}$	317
Colloxylin. Cf. Cellulosa.		
Columbina (in radice Colombo)	$C^{42}H^{22}O^{14}$	386
Conhydrinum (in Conio macul.)	$C^{16}H^{15}N,2HO$	143
Coniinum. P. spec. 0,878. Ferv. 212.	$C^{16}H^{15}N=\overset{+}{Co}$	125
Coniinum hydrochloricum	$\overset{+}{Co},HCl$	161,5
Convolvulina. Rhodeoretina.	$C^{62}H^{50}O^{32}$	678
Convolvulinol.	$C^{26}H^{24}O^{6}+HO$	237
Corydalinum, cal. 50° C. sicc.	$C^{36}H^{19}NO^{8}$	313
Cresylol (Cresylphenol).	$C^{14}H^{7}O,HO$	108
Cumarina	$C^{18}H^{6}O^{4}$	146

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
'dum hydratum	$C^{20}H^{13}O,HO$	150
ohol. Ferv. 243°		
Ferv. 148,5°	$C^{18}H^{12}$	120
	$C^{20}H^{13}$	133
imonium chloridatum	$AmCl+CuCl+2HO$	138,7
imonum sulfuricum	AmO,SO^3+CuO,SO^3	
	$+6HO$	199,7
caria acetica	$CaO,\bar{A}+CuO,\bar{A}$	
Aerugini immixta).	$+CuO,HO+3HO$	245,4
lcaria acetica crystall.	$CaO,\bar{A};CuO\bar{A}+8HO$	241,7
li aceticum	$2(KaO,\bar{A})+CuO,\bar{A}$	
	$+12HO$	394,7
li sulfuricum	$KaO,SO^3;CuO,SO^3$	
	$+6HO$	220,7
lium chloridatum	$2KaCl+CuCl$	216,2
lium cyanatum (prism.)	$KaCy+Cu^2Cy$	154,4
la rhomboëdrica	$3KaCy+Cu^2Cy$	284,4
P. spec. 8,3—8,9. Liq. 1160°	Cu	31,7
acetico-arsenicosum (Viride	$CuO,\bar{A}+3(2CuO,AsO^3)$	625,9
iceticum crystall.	$CnO,\bar{A}+HO$	99,7
ione cal. 60° saturata crystall.	$CuO,\bar{A}+5HO$	135,7
boro-fluoridatum	$CuFl,BFl^3$	118,6
)romatum	Cu^2Br	143,4
)romidatum (crystall.)	$CuBr$	111,7
„ crystallisat.	$CuBr+5HO$	156,7
bromicum	CuO,BrO^5+5HO	159,7
carbonicum caeruleum	$2(CuO,CO^2)+CuO,HO$	172,1
carbonicum viride (offic.)	$2CuO,CO^2+HO$	110,4
chloratum	Cu^2Cl	98,9
chloricum	CuO,ClO^5+6HO	115,2
chloridatum (muriatic. offic.)	$CuCl$	67,2
chloridatum crystallisat.	$CuCl+2HO$	85,2
chloridatum basicum		
oridum Cupri.	$CuCl+2CuO+4HO$	182,6
hloridum Cupri.	$CuCl+3CuO+4HO$	222,3

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Cuprum chloridatum ammoniatum, obtentum introducendo H^3N in CuCl solutum et crystallisando.	$CuCl,2H^3N+HO$	110,2
Cuprum chromicum	$4CuO,CrO^3+5HO$	254,1
Cuprum cyanatum	Cu^2Cy	89,4
Cuprum cyanidatum	$CuCy$	57,7
Cuprum cyanato-cyanidatum	$Cu^2Cy,CuCy+5HO$	192,1
Cuprum ferricyanatum	Cu^3Cfdy	307,1
Cuprum ferrocyanatum	$Cu^2Cfy+7HO$	232,4
Sal ammoniacatum praecipitando solutionem salis Cupri ommoniac. ope Kali zootici effect.	$2(Cu^2Cfy+2H^3N)+HO$	541,8
Cuprum fluoridatum	$CuFl+2HO$	68,7
Cuprum fluoridat. basic.	$CuFl,CuO+HO$	99,4
Cuprum hyperoxydatum	CuO^2	47,7
Cuprum hyposulfuricum	CuO,S^2O^5+4HO	147,7
Cuprum jodatum Cont. 66,7% J.	Cu^2J	190,4
Cuprum jodicum	$2(CuO,JO^5)+3HO$	440,4
Cuprum molybdaenicum, e NaO, MoO^3 et CuO,SO^3 praecipitando effectum.	$4CuO,3MoO^3+4HO$	410,8
Cuprum nitricum	CuO,NO^5	93,7
Crystalla prismatica (saturate caerulea).	CuO,NO^5+3HO	120,7
Crystalla tabularia (frigore exorta, pallide caerulea).	CuO,NO^5+6HO	147,7
Cuprum nitricum basicum, effectum calefaciendo sal neutrale ad 150—200°	$3CuO,NO^5+HO$	182,1
Cuprum nitrogenatum	Cu^6N	204,2
Cuprum oxalicum	$2(CuO,\overline{Ox})+HO$	160,4
Cuprum oxaminicum	$CuO,C^4H^2NO^5+HO$	128,7
Cuprum oxydatum. Cont. 79,85% Cu	CuO	39,7
„ „ hydratum	$CuO+HO$	48,7
Praecipitat. leni calore siccat.	$CuO+2HO$	57,7
Cuprum oxydulatum	Cu^2O	71,4
Cuprum phosphoricum	$3CuO,cPO^5+3HO$	217,6
Cuprum silicico-fluoratum	$3Cu^2Fl,2SiFl^3$	403,2
Cuprum silicio-fluoridatum	$3CuFl,2SiFl^3+2HO$	326,1
Cuprum silicicum (Dioptas)	$3CuO,2SiO^3+3HO$	236,1

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri*
ı sulfocyanat. (rhodanatum)	Cu^2Csy	122,4
. sulfocyanidatum	CuCsy	90,7
. ½ sulfuratum	Cu^2S	79,4
ı sulfuratum	CuS	47,7
ı sulfuric. ammoniat. i. q. ıum cuprico-sulfuricum.	$CuO,SO^3,HO,2H^3N$	122,7
, sulfuricum, calefaciendo usque ı°, ab aqua crystallina liberatum.	CuO,SO^3	79,7
. sulfuricum crystallisat.	CuO,SO^3+5HO	124,7
ıal calore balnei vaporis siccatum	CuO,SO^3+HO	88,7
. sulfurosum oxydulo-oxydatum	Cu^2O,SO^2+CuO,SO^2 $+2HO$	193,1
ı. Ferv. −12°. Cont. 53,85$\frac{8}{0}$ N 5$\frac{8}{0}$ C.	$C^2N=Cy$	26
: bromatum	CyBr	106
: chloratum (gasiforme)	CyCl	61,5
„ fluidum	Cy^2Cl^2	123
„ crystallisat.	Cy^3Cl^3	184,5
jodatum	CyJ	153
sulfuratum (Rhodan.)	$C^2NS^2=CyS^2=Csy$	58
persulfuratum	CyS^2+HCyS^2+HO	126
Cymenum. P. sp. 0,866. 79,5°	$C^{20}H^{14}$	134
n (Blasenoxyd. Cysticoxyd.)	$C^6H^7NS^2O^4$	109
ına	$C^{38}H^{14}O^{18}$	386
a	$C^{62}H^{38}O^{38}$	714
a crystallisata	$C^{62}H^{38}O^{38}+8HO$	786
num	$C^{48}H^{35}NO^4$	369
ı	$C^{12}H^{10}O^{10}$	162
ı cum Plumbo	$C^{12}H^{10}O^{10}+2PbO$	385,4
aminum. Ferv. 57°	$C^8H^{11}N=NH,Ae^2$	73
minum. Ferv. 170°	$C^{20}H^{23}N=NH,Ayl^2$	157
minum hydrochloricum	$C^{20}H^{23}N,HCl$	193,5
ım	Di=Dd=D	48
ım carbonicum	DiO,CO^2+2HO	96
ım chloratum	$DiCl+4HO$	119,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Didymium nitricum	$4DiO,NO^5+5HO$	323,4
Didymium oxalicum	$DiO,\overline{Ox}+4HO$	128
Didymium oxydatum. Cont. 85,71% Di.	DiO	56
„ „ hydrat.	$DiO+HO$	65
Didymium phosphoric. (in vacuo sicc)	$3DiO,cPO^5+2HO$	257,5
Didymium sulfuratum	DiS	64
Didymium sulfuricum	$3(DiO,SO^3)+8HO$	360
Coquendo solutionem effectum	$DiO,SO+2HO$	114
Digitalina	$C^{54}H^{45}O^{30}$ (?)	609
Diplatinaminum	N^2H^4Pt	130,7
Diplatosaminum	N^2H^5Pt	131,7
Dulcamarinum	$C^{65}H^{50}NO^{29}$	686
Dulcites (Dulcose.)	$C^{12}H^{14}O^{12}$	182
Elaterina	$C^{40}H^{28}O^{10}$	348
Elayle (Oel bildendes Gas.)	C^4H^4	28
Elayle chlorata (Elaylchlorür, Oel der Holländischen Chemiker.) P. sp. 1,24. Ferv. 82°	$C^4H^4Cl^2$	99
Erbina i. q. Erbium oxydatum.	EO	64,3
Erbium	$E=Er$	56,3
Erbium subnitricum crystall.	$2EO,NO^5+3HO$	209,6
Ferricyanum (Ferridcyan.)	$Cy^6Fe^2=Cfdy$	212
Ferri-Natrum saccharatum Calore 50° exsiccatum	$NaO,C^{12}H^{11}O^{11}+3Fe^2O^3,6C^{12}H^{11}O^{11}+10HO$	1558
Ferri-Ammonum citricum	$3AmO,\overline{Ci};Fe^2O^3,\overline{Ci}+HO$	515
Ferro-Ammonum phosphoricum	$AmO,2FeO,cPO^5+2HO$	187,5
Ferro-Ammonum sulfuricum cryst.	$AmO,SO^3;FeO,SO^3+6HO$	196
Ferro-Ammonum tartaricum, paratum commiscendo Ammonum tartaricum cum Ferro oxydato tartarico.	$2(AmO,\overline{T})+Fe^2O^3,\overline{T}+HO$	339
Sal effectum solvendo Ferrum oxydatum hydratum in Ammono tartarico acido soluto.	$AmO,\overline{T}+Fe^2O^3\overline{T}+4HO$	274

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
ƴanum .	$Cy^3Fe{=}Cfy$	106
Kali sulfuricum crystallisat.	KaO,SO^3FeO,SO^3 $+6HO$	217
Kali tartaricum, paratum sol- ı Ferrum oxydatum hydratum in bitartarico soluto.	$KaO,\bar{T}+Fe^2O^3,\bar{T}$	259
Kalium cyanatum. Cf. Kalium yanatum et ferricyanatum.		
Kalium fluoratum	$KaFl,FeFl$	105
Kalium fluoridatum	$3KaFl+Fe^2Fl^3$	287
„	$2KaFl+Fe^2Fl^3$	229
1. P. spec. 7—7,8.	Fe	28
ı aceticum siccum 20—25° siccatum	$Fe^2O^3,HO,\bar{A}^2$ $+2(Fe^2O^3,2HO,\bar{A})$	340
ı aceticum frigore in crystalla ɜscens.	$Fe^2O^3,\bar{A}^3+4HO$	269
ı aceticum liquidum, quod 8% Ferri. (P. spec. 1,136.)	$Fe^2O^3,\bar{A}^2+57,5\ Aq$	700
8,5% Ferri. (P. spec. 1,142.)	$Fe^2O^3,A^2+53\ Aq$	659
20% $Fe^2O^3,\bar{A}^2$.	$Fe^2O^3,\bar{A}^2+81\ Aq$	910
25% $Fe^2O^3,\bar{A}^2$. (P. spec. 1,138.)	$Fe^2O^3\bar{A}^2+60,67\ Aq$	728
ı aceticum (neutrale) liquid. 10% $Fe^2O^3,\bar{A}^3$.	$FeO^3,\bar{A}^3+233\bar{A}q$	2330
ı arsenicicum oxydulat. (offic.)	$2FeO,Fe^2O^3,2AsO^5$ $+5HO$	427
ılerz	$FeO,Fe^2O^3,AsO^5;6HO$	285
ı arsenicicum oxydatum	$2Fe^2O^3,3HO,3AsO^5$ $+9HO$	613
dit.	Fe^2O^3,AsO^5+4HO	231
ı bromatum	$FeBr$	108
ı bromicum	FeO,BrO^5	156
ı bromidatum s. sesquibromat.	Fe^2Br^3	296
ı carbonicum (Spateisenstein)	FeO,CO^2	58
ı carbonicum officinale	$FeO,CO^2;Fe^2O^3,3HO$	165
ı chloratum	$FeCl$	63,5
„ crystallisatum	$FeCl+4HO$	99,5

Nomina.	Formulae.	Numeri
Leni calore et insolatione siccatum	$FeCl+2HO$	81,5
Ferrum chloratum liquidum		
Cont. 10,8% Fe v. 24,5% FeCl. P. sp. 1,255.	$FeCl+21,86Aq$	259,8
Cont. 25% FeCl. P. spec. 1,258—1,260.	$FeCl+21,17Aq$	254
Cont. 10% FeCl. P. sp. 1,097.	$FeCl+63,5Aq$	635
Cont. 10% Fe. vel 22,7% FeCl. P. sp. 1,226.	$FeCl+24,056Aq$	280
Ferrum chloricum	FeO,ClO^5	111,5
Ferrum chloridatum s. sesquichlorat.	Fe^2Cl^3	162,5
„ „ crystallisat.	Fe^2Cl^3+12HO	270,5
Sal crystallisatum supra Acidum sulfuricum vel leni calore evaporatum praebet crystalla:	Fe^2Cl^3+5HO	207,5
Ferrum chloridatum s. sesquichloratum solutum		
Cont. 16,6% Ferri vel 48,2% Fe^2Cl^3. P. spec. 1,523.	$Fe^2Cl^3+19,28Aq$	336
Cont 16,19% Ferri vel 47% Fe^2Cl^3. P. spec. 1,507.	$Fe^2Cl^3+20,36Aq$	345,7
Cont 15% Ferri vel 43,53% Fe^2Cl^3. P. spec. 1,463 (1,480 Ph. Germ.)	$Fe^2Cl^3+23,4Aq$	373,3
Cont. 14,85% Ferri vel 43,1% Fe^2Cl^3. P. spec. 1,455.	$Fe^2Cl^3+23,83Aq$	377
Cont. 33,34% Fe^2Cl^3. P. spec. 1,333.	$Fe^2Cl^3+36,1Aq$	487,5
Cont. 10% Ferri vel 29% Fe^2Cl^3. P. spec. 1,280.	$Fe^2Cl^3+44,17Aq$	560
Cont. 25% Fe^2Cl^3. P. spec. 1,234.	$Fe^2Cl^3+54,17Aq$	650
Cont. 20% Fe^2Cl^3. P. spec. 1,180.	$Fe^2Cl^3+72,22Aq$	812,5
Cont. 10% Fe^2Cl^3. P. spec. 1,087.	$Fe^2Cl^3+162,5Aq$	1625
Ferrum citricum (officinale.)	$3Fe^2O^3,4\overline{Ci}+12HO$	1008
„ „	$Fe^2O^3,\overline{Ci}+3HO$	272
Ferrum cyanatum. Cf. Ferrocyanum.	$3Cfy,Fe^4=3Cy^3Fe,Fe^4$	430
Ferrum cyanatum officinale (s. Coeruleum Berolinense.)	$3Cfy,Fe^4+9HO$	511
Ferrum cyanidatum. Cf. Ferricyanum	$CfdyF^3=Cy^6Fe^2,Fe^3$	296
„ „ hydratum (Ceruleum Turnbullii.)	$CfdyF^3+12HO$	404
Ferrum fluoratum	$FeFl$	47
Ferrum fluoridatum	Fe^2Fl^3	113
Ferrum formicicum oxydat.	$Fe^2O^3\overline{F}^3$	191

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
posulfuricum	FeO,S^2O^5+5HO	153
posulfurosum	$2(FeO,S^2O^2)+5HO$	213
latum	FeJ	155
„ crystallisat.	$FeJ+4HO$	191
icum	FeO,JO^5	203
icum oxydat.	$Fe^2O^3,2JO^5+8HO$	486
idatum s. sesquijodat.	Fe^2J^3	437
atum liquid. Cont. 7,5% J.	$Fe^2J^3+516Aq$	5080
ticum siccum	$FeO,\overline{L}$	117
ticum (cryst.) officinale	$FeO,\overline{L}+3HO$	144
ticum oxydat.	$Fe^2O^3,\overline{L}^3$	323
licum leni calori siccatum.	$Fe^2O^3,\overline{M}+2HO$	214
ricum	$Fe^2O^3,3NO^5$	242
rico solutum praebet crystalla:	$Fe^2O^3,3NO^5+12HO$	350
ricum liquidum erri	$Fe^2O^3,3NO^5+97,5Aq$	1120
ricum basicum liquid. P. spec. 1,478.	$2Fe^2O^3+5NO^5+xAq$	—
ro-sulfhydrogenatum	$Fe^2S^3NO^2+4HS$	202
itro-sulfhydrogenatum	$FeS,NO^2+Fe^2S^3,NO^2+HS$	225
ro-sulfuratum	Fe^2S^3,NO^2	134
licum oxydulatum	$FeO,\overline{Ox}+2HO$	90
n praecipitatione e Ferro sul . ope Kali oxalici admixti. calore 100—130° siccatum. .)	$2(FeO,\overline{Ox})+3HO$	171
minicum oxydulatum	$FeO,C^4H^3NO^5+HO$	125
dato-oxydulatum	$FeO+Fe^2O^3$	116
erri (Hammerschlag.)	$6FeO+Fe^2O^3$	296
dato-oxydulatum offic. artialis praecipitatione et coc- is.	FeO,Fe^2O^3+4HO	152
datum. Lapis Haematites. 'e et 30% Oxyg.	Fe^2O^3	80
latum fuscum offic. ydricum, cal. 30° siccat.	$Fe^2O^3,3HO+Fe^2O^3,2HO$	205

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri*
Ferrum oxydatum hydratum, praecipitatum et calore 100° C. siccatum.	Fe^2O^3+HO	89
Brauneisenstein.	$Fe^2O^3+1,5HO$	93,5
Ferrum hydricum praecipitatum et calore 50° C. non superante siccatum.	Fe^2O^3+2HO	98
Oxydum praecipitatum calore 17,5° siccat.	Fe^2O^3+3HO	107
Ferrum oxydatum hydratum recens praecipitatum, pressione forti ab aqua adhaerente liberatum. Cont. 22,2% Ferri vel 31,7% Fe^2O^3.	$Fe^2O^3;3HO+16,1Aq$	252
Ferrum oxydulatum	FeO	36
Analys. 6 FeO rationem habent cum Au. — 100 part. Au rationem habent cum 109,6 part. FeO.		
Ferrum phosphoricum oxydat. album, effectum commiscendo solutiones salis oxydi ferrici et Natri phosphorici officinalis.	Fe^2O^3,cPO^5+8HO	223,5
E solutione acida praecipitando ope Ammoni caustici effectum.	$3Fe^2O^3,2cPO^5+16HO$	527
Ferrum phosphoricum oxydulatum coeruleum (officinale), effectum commiscendo solutiones Ferri sulfurici cryst. oxydulati et Natri phosphorici officinalis.	$3FeO,cPO^5+6HO$	233,5
Idem sal attactui aëris expositum.	$2(3FeO,PO^5)$ $+3Fe^2O^3,2PO^5+16HO$	886
Vivianit (Blaueisenerde.)	$6(3FeO,PO^5)$ $+3Fe^2O^3,2PO^5+16HO$	1604
Ferrum metaphosphoricum	$Fe^2O^3,3aPO^5$	294,5
Ferrum pyro-phosphoricum praecipitatum. Cont. 82,2% $2Fe^2O^3,3PO^5$.	$2Fe^2O^3,3bPO^5+9HO$	455,5
Ferrum silicio-fluoratum	$3FeFl+2SiFl^3$	297
Ferrum silicio-fluoridatum	$3Fe^2Fl^3+2SiFl^3$	495
Ferrum silicicum (Eisenglas.)	Fe^2O^3,SiO^3	125
Ferrum succinicum oxydatum, effectum praecipitatione ex Ammono succinico neutrali et Ferro oxydato soluto. Cont. 31,11% Fe. Cont. 44,44% Fe^2O^3 et 55,56% $\overline{S}$.	$Fe^2O^3,\overline{S}^2$	180
Ferrum sulfuratum	FeS	44

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
sesquisulfuratum	Fe^2S^3	104
bissulfuratum	FeS^2	60
tkies.	$6FeS+FeS^2=Fe^7S^8$	324
sulfuricum oxydatum, 150°—180° C. exsiccatum.	$Fe^2O^3,3SO^3$	200
balnei vaporis siccat. Cont. 20% Fe.	$Fe^2O^3,3SO^3+9HO$	281
sulfuricum humidum 16,66% Ferri.	$Fe^2O^3,3SO^3+15,1Aq$	336
sulfuricum oxyd. liquid. Ferri sulf. oxyd. P. sp. 1,4.	$Fe^2O^3,3SO^3+39,56Aq$	556
10% $Fe^2O^3,3SO^3$ vel 2,8% Fe.	$Fe^2O^3,3SO^3+200Aq$	2000
10% Ferri vel 35,7% $Fe^2O^3,3SO^3$.	$Fe^2O^3,3SO^3+40Aq$	560
1% Ferri vel 28,57% $Fe^2O^3,3SO^3$. pec. 1,317.	$Fe^2O^3,3SO^3+56HO$	700,3
sulfuric. oxyd. basic.	$Fe^2O^3,2SO^3$	160
" "	Fe^2O^3,SO^3	120
sulfuricum oxydulatum crysat. Vitriolum martis. rt. rationem habent cum 12,77 part. liberi.	FeO,SO^3+7HO	139
al calore 200° C. evitando acceseris exsiccatum.	FeO,SO^3	76
ystallisatum calore 115° C. non sue exsiccatum.	FeO,SO^3+HO	85
lore 80° C. in crystalla concrescens.	FeO,SO^3+4HO	112
sulfurosum	FeO,SO^2+3HO	95
sulfurosum oxydat.	$3Fe^2O^3,SO^2+7HO$	335
tannicum	$2Fe^2O^3,\overline{Tn}+3HO$	778
tartaric. oxydat. officinale	$Fe^2O^3,\overline{T}^3+HO$	287
tartaricum oxydulatum	$FeO,\overline{T}$	102
valerianicum officinale	$Fe^2O^3,\overline{Va}^2,2HO$	284
pitatum effectum praecipitatione e sesquichlorato et Natro valerianico li.	$3Fe^2O^3,7\overline{Va}+2HO$	909
wolframicum oxydulat.	$FeO,2WO^3+2HO$	286
m (= 10 Protein + S + P.)	$C^{216}N^{27}S^2H^{169}O^{68}$	—
m in sanguine	$C^{298}N^{40}S^2H^{228}O^{92}$	—
um (in bombyce)	$C^{39}N^6H^{31}O^{17}$	485

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Flaveanum	$C^{4}N^{2}H^{2}S^{2}$	102
Fluor	F=Fl	19
Formyle	$C^{2}H$=Fo	13
Formyle tribromata. Bromoform.	$FoBr^{3}$	254
Formyle trichlorata. Chloroform.	$FoCl^{3}$	119,5
Formyle trijodata. Jodoform.	FoJ^{3}	394
Frangulina	$C^{12}H^{6}O^{6}$	126
Fraxetenina	$C^{30}H^{12}O^{16}$	320
Fraxinina	$C^{54}H^{30}O^{34}$	626
Furfurol	$C^{10}H^{4}O^{4}$	96
Gelatinosa materia vegetabilium	10 Proteïn + S^{2}	
Glycerinum. Glyceryloxydhydrat. Propylglycerin. P. sp. 1,25.	$C^{6}H^{5}O^{3}+3HO=C^{6}H^{8}O^{6}$	92
Glycerinum officinale	$C^{6}H^{8}O^{6}+1Aq$	101
Glycerinum nitrosatum. Glonoïn.	$C^{6}H^{5}(NO^{4})^{3}O^{6}$	227
Glyceryle. Allyle.	$C^{6}H^{5}$	41
Glycinia i. q. Beryllia		
Glycium i. q. Beryllium		
Glycocollum (Leimzucker.)	$H^{2}N,C^{4}H^{3}O^{4}$	75
Glycocyâminum	$C^{6}H^{7}N^{3}O^{4}$	117
Glycol. Aethylglycol.	$C^{4}H^{4}O^{2}+2HO$	62
„ aceticus	$C^{4}H^{4}O^{2},\overline{A}^{2}$	146
Glycyrrhizina	$C^{48}H^{36}O^{18}$	468
Gossypium (Baumwolle)	$C^{12}H^{10}H^{10}$	162
Gratiolina	$C^{40}H^{34}O^{14}$	386
Guajacol	$C^{14}H^{6}O^{2},2HO$	124
Guaninum	$C^{10}H^{5}N^{5}O^{2}=\overset{+}{Gu}$	151
Guaninum hydrochloricum	$\overset{+}{Gu},HCl+2HO$	205,5
Guaraninum i. q. Coffeïnum.		
Gummi Arabicum. Cf. Arabin.		
Gutta Percha pura	$C^{40}H^{32}$	272
Gutti, pigmentum citrinum i. q. Acidum gambogianicum	$C^{40}H^{24}O^{8}$	328
Haemateïna	$C^{40}H^{15}O^{16}$	383
Haematoxylina	$C^{32}H^{14}O^{12}$	302
Haematoxylina hydrata	$C^{32}H^{14}O^{12}+2HO$	320

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
inum, Alk. in Pegano Harmala.	$C^{26}H^{14}N^{2}O^{2}=\overset{+}{Hrl}$	214
.inum hydrochloricum	$\overset{+}{Hrl},HCl+4HO$	286,5
ium, Alk. in Pegano Harmala.	$C^{26}H^{12}N^{2}O^{2}=\overset{+}{Hrm}$	212
ium hydrochloricum	$\overset{+}{Hrm},HCl+4HO$	284,5
ium sulfuricum	$\overset{+}{Hrm},SO^{3}+3HO$	279
ium sulfuricum acidum	$\overset{+}{Hrm},2SO^{3}+HO$	301
ia (in Inula Helenio.)	$C^{42}H^{28}O^{6}$	328
lycol	$C^{12}H^{12}O^{2}+2HO$	118
gyro-Ammonium chloridat. Alembrothii) cryst.	AmCl,HgCl+HO	198
„ „	AmCl,2HgCl+HO	333,5
gyro-Ammonum nitricum, llisando e solutione mixta nitratum rgyri et Ammoni effectum.	$Hg^{2}O,NO^{5}+2(AmO,NO^{5})+5HO$	467
gyro-Kalium chlorato-cyanim	KaCl,2HgCy+HO	335,5
gyro-Kalium cyanidatum	KaCy,HgCy	191
gyro-Kalium jodidatum	KaJ,HgJ	393
„ „	KaJ,2HgJ+3HO	647
gyro-Kalium sulfurat. cryst.	KaS,HgS+5HO	216
gyro-Natrium chloridatum	NaCl,2HgCl+4HO	365,5
gyro-Natrium chlorato-cyaum	NaCl,HgCy	284,5
gyro-Natrium cyanidatum	NaCy,2HgCy+8HO	373
gyrum. P. sp. 13,55. Ferv. 350°	Hg	100
gyrum aceticum oxydat.	$HgO,\bar{A}$	159
gyrum aceticum oxydulat.	$Hg^{2}O,\bar{A}$	259
gyrum amidato-chloratum silberamichlorür.	$Hg^{2}Cl,Hg^{2}Ad$	451,5
gyrum amidato-chloridatum dato-bichloratum; Hydrarg. praecim album: *usibile* (ope Ammeni caustici e solue Hydrargyri bichlorati praecipitae effectum.) Formula compendiaest =HgCl+HgAd+AmCl.	$HgNH^{2}+HgCl$ vel $Hg^{2}N+HgCl+NH^{4}Cl$	251,5 503

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
fusibile (e sale Alembrothii ope Natri carbonici praecipitando effectum.) Formula compendiaria est HgAd+HgCl.	$HgCl+HgNH^2$ $+NH^4Cl$	305
	vel $Hg^3N+HgCl$ $+3(NH^4Cl)$	610
Hydrargyrum amidato-nitricum oxydatum; Hydrargyrum ammoniato-nitricum (ope Ammoni caustici praecipitatum). Formula compendiaria est: 3HgO, $NO^5+HgAd+AmO,NO^5$.	$3HgO,NO^5+HgNH^2$ $+NH^4O,NO^5$	574
	vel Hg^3N+HgO,NO^5 $+2HO+NH^4O,NO^5$	574
Praecipitatum constitutioni Hydrargyri amidato-chloridati non fusibilis respondens.	$HgNH^2+3HgO,NO^5$	494
	vel Hg^3N+HgO,NO^5 $+2HO$	494
Hydrargyrum amidato-nitricum oxydulat. s. Mercurius solubilis Hahnemanni.	Hg^2O,NO^5+NH^2,Hg	378
	vel NH^4O,NO^5+3Hg^2O	704
Hydrargyrum amidato-sulfuricum	$3HgO,SO^3+Hg,NH^2$ $=Hg^3N+HgO,SO^3$ $+2HO$	480
Hydrargyrum arsenio-chloridatum	HgCl,HgAs	310,5
Hydrargyrum bromatum (mite.)	Hg^2Br	280
Hydrargyrum bromidatum s. bibromatum (corrosivum)	HgBr	180
Hydrargyrum oxybromidatum	HgBr,3HgO	504
Hydrargyrum carbonicum oxydat.	$4HgO,CO^2$	454
Hydrargyrum carbonic. oxydulat.	Hg^2O,CO^2	230
Hydrargyrum chlorat. (mite). Calomel. Cont. 84,93° Hg et 15,07 Cl. Analys. 100 pt. Hg^2Cl rationem habent cum 15,48 pt. HCl et 88,33 pt. Hg^2O.	Hg^2Cl	235,5
Hydrargyrum chloridatum s. bichloratum [corrosivum]. Ferv. 295°	HgCl	135,5
Bisoxychlorid.	HgCl,2HgO	351,5
Teroxychlorid.	HgCl,3HgO	459,5
Quateroxychlorid.	HgCl,4HgO	567,5
Hydrargyrum chloridat. hydrosulfuric.	HgCl,2HS	169,5
Hydrargyrum chlorido-jodatum	$2HgCl+Hg^2J$	598
Hydrargyrum chlorido-jodidatum s. chlorido-bijodat. (pulvis flavus).	HgCl+HgJ	362,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Hydrargyrum chlorido-jodidat. cryst.	$2HgCl+HgJ$	498
Hydrargyrum chromicum	$3HgO,CrO^3$	374,3
Hydrargyrum chromicum oxydulat.	$4Hg^2O,3CrO^3$	982,9
Hydrargyrum cyanidatum	$HgCy$	126
Hydrargyrum cyanidatum basic.	$HgCy+HgO$	234
Hydrargyrum cyanidatum cum Argento nitrico (in aqua solubile.)	$2HgCl+AgO,NO^5 +4HO$	458
Hydrargyrum cyanidat. hydrochloric.	$HgCy,HCl$	162,5
Hydrargyrum fluoratum	Hg^2Fl	219
Hydrargyrum fluoridatum	$HgFl$	119
Hydrargyrum jodatum (flavum) offic.	Hg^2J	327
Hydrargyrum jodidatum s. bijodatum s. jodatum rubrum.	HgJ	227
Hydrargyr. oxyjoditatum	$HgJ,3HgO$	551
Hydrargyrum jodato-jodidatum s. jodatum flavum, effectum ex Hydrargyro nitrico oxydato-oxydulato ope Kalii jodati additi.	$Hg^2J+2HgJ=Hg^4J^3$	781
Hydrargyrum nitricum oxydatum	HgO,NO^5	162
Idem frigore crystallisatum	HgO,NO^5+8HO	234
in solutione concentrata sedimentatione exortum = Hydrargyrum seminitricum.	$2HgO,NO^5+2HO$	288
Hic seminitras cum quantitate magna aquae commixtus praebet sedimentum flavidum = Hydrargyrum $\frac{1}{3}$ nitricum.	$3HgO,NO^5+HO$	387
Hoc sedimentum flavidum, in aqua coctum, praebet pulverem rubrum = Hydrargyrum $\frac{1}{6}$ nitricum.	$6HgO,NO^5$	702
Hydrargyrum nitricum oxydulatum crystallisat. (officinale).	Hg^2O,NO^5+2HO	280
Hydrargyrum $\frac{3}{2}$ nitricum oxydulatum, exortum macerando Hydrargyrum in Acido nitrico per aliquod tempus.	$3Hg^2O,2NO^5+3HO$	759
Hydrargyrum $\frac{2}{1}$ nitricum oxydulatum (flavidum), exortum ut antea macerando Hydrargyrum in Acido nitrico per longius tempus.	$2Hg^2,ONO^5+HO$	479

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Hydrargyrum nitricum oxydulatum solutum (Ph. Germ.)	$Hg^2O,NO^5,2HO$	
Cont. 10% $Hg^2O,NO^5,2HO$	$+0,06NO^5+257,5Aq$	2800
Hydrargyrum nitrogenato-chloridatum. Quecksilberazochlorid.	$2HgCl,Hg^3N$	585
Hydrargyrum nitrogenatum	Hg^3N	314
Hydrargyrum oxydatum	HgO	108
Cont. 92,6% Hg et 7,4% Oxygen.		
„ „ hydrat. (?)	$HgO+3HO$	135
Hydrargyrum oxydatum amidatum.	$3HgO+HgH^2N$	
Quecksilberoxyamidid	$=3HgO, HgAd$	440
„ „ hydrat.	$3HgO,HgAd+3HO$	467
Hydrargyrum oxydulatum	Hg^2O	208
Cont. 96,16% Hg et 3,84% Oxygen.		
Hydrargyrum paracyanicum	HgO,C^2NO	142
Hydrargyrum phosphorato-chloridat.	$3HgCl,Hg^3P$	738
Hydrargyrum phosphoricum oxydat.	$2HgO,HO,cPO^5$	296,5
Hydrargyrum paraphosphoricum	$2HgO,bPO^5$	287,5
Hydrargyrum phosphoricum oxydulat.	$2Hg^2O,HO,cPO^5+HO$	505,5
Sal paraphosphoricum	$2Hg^2O,bPO^5+HO$	496,5
Hydrarg. phosphoric. oxydulato-oxydat.	Hg^2O,HgO,HO,PO^5	396,5
Hydrargyrum santoninicum oxydat.	$Hg^2O,C^{30}H^{18}O^6+2HO$	472
Hydrargyrum silicio-fluoridatum	$3HgFl,2SiFl^3$	513
Hydrargyrum stannicum oxydat.	HgO,SnO^2+6HO	237
Hydrargyrum stannicum oxydulat	Hg^2O,SnO^2+5HO	328
Hydrargyrum sulfocyanatum s. rhodanatum	$HgC^2NS^2=HgRh$	158
Hydrargyrum sulfuratum (Sulfür)	Hg^2S	216
Sulfidum Hydrargyri (Cinnabaris)	HgS	116
Cont. 86,21% Hg et 13,79% S.		
Analys. 100 partes rationem habent cum 93,1 part. HgO.		
Hydrargyrum sulfuricum oxydat.	HgO,SO^3	148
Turpethum minerale.	$3HgO,SO^3$	364
Hydrargyrum sulfuricum oxydulat.	Hg^2O,SO^3	248
Hydrarg. tartaric. oxydulat. (offic.)	$Hg^2O,\ddot{T}$	274
Hydrargyrum wolframicum oxydat.	$3HgO,2WO^3$	556

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
gyrum wolframic. oxydulat.	Hg^2O,WO^3	324
hininum	$C^{20}H^{13}NO^3+HO$	180
hinon	$C^{12}H^6O^4$	110
hinon cum Plumbo acetico	$C^{12}H^6O^4+2(PbO,\bar{A})$ $+3HO$	435
hinon viridis	$C^{12}H^4O^4+C^{12}H^6O^4$	218
inchoninum	$C^{20}H^{13}NO$	155
enium. 1 C. C.=0,000089578 Grm.	H	1
enium arseniatum	H^3As	78
enium hyperoxydatum	HO^2	17
enium oxydatum. Aqua.	HO	9
enium phosphoratum (pulv.)	HP^2	64
„ fluidum	H^2P	33,5
„ gasiforme	H^3P	34,5
enium stibiatum	H^3Sb	125
enium sulfuratum	HS	17
genium bissulfuratum	HS^2	33
, tersulfuratum	HS^3	49
, quatersulfuratum	HS^4	65
, quinquiessulfuratum	HS^5	81
enium telluratum	HTe	65,2
nthinum. Sarkin.	$C^{10}H^4N^4O^2$	136
ol	$C^{32}H^{30}O^6+HO$	279
a (Glukosid)	$C^{68}H^{56}O^{32}$	720
colla	$C^{13}H^{10}N^2O^5$	156
n	$C^{60}H^{46}N^2O^6=Je$	482
m crystallisatum	$Je+4HO$	518
. Imidogenium. Imid.	$HN=NH=Id$	15
jodatum	HNJ^2	269
orina (Peucedanin.)	$C^{24}H^{12}O^6$	204
. Indigotinum. Indigoblau.	$C^{16}H^5NO^2$	131
hydrogenatum. Indigo reduct.	$C^{16}H^5NO^2+H$	132
sulfuricum i. q. Acid. Indico-um		
; Indin	$C^{32}H^{10}N^2O^4$	262

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri*
Indio-Ammonium chloratum	$2NH^4Cl,In^2Cl^3 + 2HO$	342,5
Indium	In	55,5
Indium chloratum	In^2Cl^3	217,5
Indium oxydatum (flavum)	In^2O^3	135
Indium oxydatum hydratum	$In^2O^3,3HO$	162
Indium oxydulato-oxydatum viride	$2InO,In^2O^3$	262
Indium oxydulato-oxydatum griseum	$3InO,2In^2O^3$	460,5
Indium sulfuricum	$In^2O^3,3SO^3+9HO$	336
Indolum. Indol.	$C^{16}H^7N$	117
Inosites	$C^{12}H^{12}O^{12}+4HO$	216
Inulina s. Amylum Helenii	$C^{12}H^{10}O^{10}$	162
Jodochininum	$C^{40}H^{24}N^2O^4J$	451
Jodoformium. Formyle terjodata.	C^2HJ^3	394
Jodum. P. spec. 4,95. Ferv. 200°	J	127
Jodum bromidatum s. terbromat.	JBr^3	367
Jodum bromidat. solut. Cont. 10% JBr^3.	JBr^3+367 Aq	3670
Cont. 5% JBr^3.	$JBr^3+774,8$ Aq	7340
Jodum chloratum	JCl	162,5
Jodum chloridatum s. terchlorat.	JCl^3	233,5
Jodum chloridat. solut. Cont. 10% JCl^3.	$JCl^3+233,5$ Aq	2335
Cont. 20% JCl^3.	$JCl^3+103,8$ Aq	1167,5
Cont. 25% JCl^3.	$JCl^3+77,83$ Aq	934
Iridammonium. Iridosammonium.	H^3IrNO	124
Iriddiammonium. Diiridosammonium.	H^6IrN^2O	141
Iridio-Ammonium (sesqui-) chloratum	$3AmCl,Ir^2Cl^3+3HO$	492
Iridio-Ammonium chloridatum Iridsalmiak. Cont. 44,25% Ir.	$AmCl,IrCl^2$	223,5
Iridio-Argentum (sesqui-) chloratum	$3AgCl,Ir^2Cl^3$	735
Iridiocyanum	$Cy^3Ir = Ciy$	177
Iridio-Kalium (sesqui-) chlorat. cryst.	$3KaCl,Ir^2Cl^3+6HO$	582
Sal siccum	$3KaCl,Ir^2Cl^3$	528
Iridio-Kalium chloridatum	$KaCl,IrCl^2$	244,5
Iridio-Kalium perchloridatum	$3KaCl,IrCl^3+6HO$	483
Iridio-Kalium (sesqui-) cyanatum	$3KaCy,Ir^2Cy^3$	471
Iridio-Natrium (sesqui-) chloratum	$3NaCl,Ir^2Cl^3+24HO$	696

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
rium chloridatum	$NaCl+IrCl^2$	228,5
„ crystallisat.	$NaCl,IrCl^2+6HO$	282,5
P. spec. 22—23,4.	Ir	99
ırbonatum	IrC^4	123
hloratum (?)	$IrCl$	134,5
esquichloratum	Ir^2Cl^3	304,5
hloridatum s. bichloratum	$IrCl^2$	170
odidatum s. bijodatum	IrJ^2	353
xydatum	IrO^2	115
„ hydrat.	IrO^2+2HO	133
xydulatum. (?)	IrO	107
esquioxydulatum 19% Ir et 10,81% O.	Ir^2O^3	222
ılfuratum	IrS	115
esquisulfuratum (?)	Ir^2S^3	246
issulfuratum	IrS^2	131
ersulfuratum	IrS^3	147
oxydatione ex Indigo effectum.)	$C^{16}H^5NO^4$	147
hydratum s. Acid. isatinicum.	$C^{16}H^5NO^4+2HO$	165
ıydrogenatum s. Isatydum.	$C^{16}H^5NO^4+H$	148
	$5\left(\begin{matrix}MgO\\CaO\end{matrix}\left\{SO^6+4\begin{matrix}Ka\\Na\end{matrix}\right\}Cl\right)+15HO$	—
(Arsenmethyl)	$C^4H^6As=AsMe^2=Kd$	105
chlorata	$C^4H^6As,Cl=KdCl$	140,5
cyanata	$C^4H^6As,Cy=KdCy$	131
oxydata. Alkarsin. Ferv. 150°.	$C^4H^6As+O=KdO$	113
t. 83% Ka et 17% O.	KaO	47
cum	$KaO,\bar{A}$	98
cum solutum.		
3%. P. spec. 1,175.	$KaO,\bar{A}+21,8\ Aq$	294
!. P. spec. 1,128.	$KaO,\bar{A}+32,67\ Aq$	392
. P. spec. 1,049.	$KaO,\bar{A}+98\ Aq$	980
cum acidum	$KaO,HO,\bar{A}^2$	158
ıicicum	KaO,AsO^5	162
nicicum acidum crystall., aturando Kali carbonicum Acido usque ad reactionem acidulam lisando.	$KaO,2HO,AsO^5$	180

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Kali arsenicicum basicum effectum urendo e sale neutrali, admixto Kali carbonico.	$3KaO,AsO^5$	256
Kali arsenicicum neutrale, puratum tamdiu addendo Kali carbonicum ad Acidum arsenicicum, quamdiu effervescentia efficitur. Sal crystallinum non praebetur.	$2KaO,HO,AsO^5$	218
Kali arsenicosum acidum. Crystalla concrescentia in solutione aquosa, admixto Spiritu Vini.	$KaO,HO,2AsO^3+HO$	263
Kali arsenicosum neutrale	KaO,AsO^3	146
Kali aurico-sulfurosum	$KaO,AuO^3 +4(KaO,2SO^2)+5HO$	757
Kali auricum	KaO,AuO^3+6HO	322
Kali benzoicum. Crystalla exorientia in solutione spirituosa.	$KaO,\bar{Bz}+HO$	169
Kali bismuthicum (acid.)	$KaO,HO,2BiO^5$	556
Kali boricum (neutrale)	KaO,BO^3	82
Kali boricum acidum, effect. supersaturando Kali carbonicum ope Acidi borici.	$KaO,6BO^3+10HO$	347
Kali biboricum	$KaO,2BO^3+5HO$	162
Kali triboricum	$KaO,3BO^3+3HO$	179
Kali bromicum	KaO,BrO^5	167
Kali carbazoticum s. picrinicum	$KaO,C^{12}H^2N^3O^{13}$	267
Kali carbonicum Cont. 68,12$\%$ KaO et 31,88$\%$ CO^2.	KaO,CO^2	69
Kali carbonicum crystallisat.	KaO,CO^2+2HO	87
Kali carbonicum liquidum		
Cont. 33,3$\%$ KaO,CO^2. P. spec. 1,335.	$KaO,CO^2+15,3$ Aq	207
Cont. 32,5$\%$ KaO,CO^2. P. spec. 1,328.	$KaO,CO^2+15,92$ Aq	212,3
Cont. 25$\%$ KaO,CO^2. P. spec. 1,245.	KaO,CO^2+23 Aq.	276
Cont. 10$\%$ KaO,CO^2. P. spec. 1,092.	KaO,CO^2+69 Aq	690
Cont. 26,4$\%$ KaO,CO^2 vel 33,3$\%$ KaO,CO^2+2HO. — P. spec. 1,260.	$KaO,CO^2+21,37$ Aq	261,36
Kali carbonicum acidum s. bicarbonicum crystallisatum	$KaO,HO,2CO^2$	100

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
icarbonicum	KaO,CO^2 $+KaO,HO,2CO^2$	169
cum	KaO,ClO^5	122,5
icum (flavum)	KaO,CrO^3	97,3
ıicum acidum s. bichro- . chromicum rubrum	$KaO,2CrO^3$	147,6
nicum peracidum s. tri- m, paratum crystallisatione in Acido nitrico soluti.	$KaO,3CrO^3$	197,9
ım (neutrale)	$3KaO,\overline{Ci}+2HO$	324
ım acidum	$2KaO,HO,\overline{Ci}$	268
ım bisacidum	$KaO,2HO,\overline{Ci}+4HO$	266
luricum	$3KaO,C^{12}N^7O^3+6HO$	389
ı	$KaO,2HO,C\ ^2N^7O^3$ $+4HO$	295
um	$KaO,CyO=KaO,C^2NO$	81
ricum crystallisat.	$KaO,2HO,C^6N^3O^3$	167
m cryst.	$2KaO,HO,C^6N^3O^3$	205
ulfuric. i. q. Alumen ferricum		
ricum	$KaO,\overline{Hip}+2HO$	235
tum (s. hydricum) fusum seu icum siccum.	$KaO+HO$	56
tum crystallisat.	$KaO,HO+2HO$	74
e crystallisatum	$KaO,HO+4HO$	92
tum s. causticum solut.		
% KaO. P. spec. 1,333	$KaO,HO+12,8Aq$	171
KaO. P. spec. 1,300.	$KaO,HO+14,7Aq$	188
KaO. P. spec. 1,236.	$KaO,HO+19,9Aq$	235
7% KaO. P. spec. 1,191.	$KaO,HO+25,1Aq$	282
KaO. P. spec. 1,114.	$KaO,HO+46Aq$	470
chloricum	KaO,ClO^7	138,5
jodicum	KaO,JO^7	230
m	$2KaO,JO^7$	277
manganicum	KaO,Mn^2O^7	158,2
oxydatum	KaO^3	63

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Kali hypochlorosum	KaO,ClO	90,5
Aqua Javelli; *Eau de Javelle.*	KaCl+KaO,ClO+xAq	—
Kali hyposulfuricum (dithionicum)	KaO,S^2O^5	119
Kali hyposulfurosum (dithionosum)	$3(KaO,S^2O^2)+HO$	294
" "	$3(KaO,S^2O^2)+5HO$	330
Kali jodicum	KaO,JO^5	214
Kali lacticum (non crystallisat.)	$KaO,\overline{L}$	128
Sal acidum (non crystallisat.)	$KaO,HO,2\overline{L}$	218
Kali manganicum	KaO,MnO^3	98,6
Kali molybdaenicum	KaO,MoO^3	119
Kali molybdaenicum acidum	$KaO,3MoO^3+3HO$	290
" "	$4KaO,9MoO^3+6HO$	890
Kali nitrico-sulfurosum	KaO,SO^2,NO^2	109
Kali nitricum. Cont. 46,53% KaO et 53,47% NO^5.	KaO,NO^5	101
Kali nitricum liquidum	KaO,NO^5+56Aq	606
Cont. 16,67% KaO,NO^5. P. spec. 1,110.		
Kali nitrosum	KaO,NO^3	85
Kali osmianosmicum	KaO,Os^2NO^4	292
Kali oxalicum (neutrale)	$KaO,\overline{O}x+HO$	92
Kali oxalicum acidum s. bisoxalicum. Oxalium.	$KaO,HO,2\overline{O}x+2HO$	146
Kali oxalicum peracidum s. quadrioxalicum	$KaO,3HO,4\overline{O}x+4HO$	254
Kali (*a*) phosphoricum (metaphosphor.)	KaO,aPO^5	118,5
" " crystallisat.	KaO,aPO^5+HO	127,5
Kali (*b*) phosphoricum s. paraphosphoricum s. pyrophosphoricum,	$2KaO,bPO^5$	165,5
Sal crystallinum	$2KaO,bPO^5+3HO$	192,5
Sal crystall. cal. 100° C siccatum	$2KaO,bPO^5+2HO$	183,5
Kali (*b*) phosphoricum acidum	KaO,HO,bPO^5	127,5
Kali (*c*) phosphoricum (basic.)	$3KaO,cPO^5$	212,5
Sal neutrale	$2KaO,HO,cPO^5$	174,5
Sal acidum	$KaO,2HO,cPO^5$	136,5
Kali picrinicum i. q. Kali carbazoticum		

Nomina.	Formulae.	Numeri.
otartaricum	$KaO,HO,p\bar{T}^2$	170
puricum	$KaO,\overline{Pur}$	305
nicum	KaO,SeO^3	110,6
nicum acidum	$KaO,HO,2SeO^3$	183,2
icum	$3KaO,2SiO^3$	231
icum liquidum (Wasserglas.)	$3KaO,8SiO^3+xAq$	501
nicum	KaO,SnO^2	122
„ crystallisat.	KaO,SnO^2+3HO	149
tastannicum	$KaO,5bSnO^2+4HO$	458
icum (neutrale anhydrum), de- ne effectum e parte una Stibii bus 5 Kali nitrici mixtis.	KaO,SbO^5	209
bicum neutrale gummi si- paratum coquendo Kali stibi- trale anhydrum per longius tem- aqua, et evaporando solutio- re balnei vaporis fere ad siccum.	KaO,SbO^5+5HO	254
calore 150—160° C. siccatum.	KaO,SbO^5+3HO	236
icum acidum, efficitur e sale imili, quod ope Acidi carbonici r.	$KaO,2SbO^5+6HO$	434
icum granulosum s. Kali bicum acidum, quod subsi- Kali metastibicum neutrale in ceratur.	$KaO,HO\ SbO^5+6HO$	272
icum basicum s. Kali me- um neutrale, quod paratur ndo calore fortiori Acidum stibi- n Kali abundante, et crystalli- assam colliquatam, in aqua so-	$2KaO,SbO^5$	256
ricum. Cont. 54% KaO et 46% SO^3	KaO,SO^3	87
uricum acidum	$KaO.HO,2SO^3$	136
drum	$KaO,2SO^3$	27
quisulfuricum	$2(KaO,SO^3)+HO,SO^3$	223
urosum crystallisat.	KaO,SO^2+2HO	97

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Kali sulfurosum acidum cryst.	$KaO,HO,2SO^2$	120
Hoc sal Spiritu Vini praecipitatum	$KaO,2SO^2$	111
Kali tantalicum crystall.	$4KaO,3TaO^5+16HO$	998
Idem sal exustum et aqua ablutum	KaO,TaO^5	269
Kali tartaricum	$KaO,\overline{T}$	113
Kali tartaricum acidum s. bitartaricum. Tartarus. 100 pt. cont. 25 pt. KaO	$KaO,HO,\overline{T}^2$	188
Kali telluricum	KaO,TeO^3+5HO	180,2
Sal acidum (reactione alkalina)	$KaO,2TeO^3+4HO$	259,4
Sal perac dum	$KaO,4TeO^3+4HO$	435,8
Kali telluriosum	KaO,TeO^2	127,2
Sal acidum (fusione paratum)	$KaO,2TeO^2$	197,4
Sal acidum crystallisat.	$KaO,4TeO^2+4HO$	403,8
Kali trinitrocarbolic. i.q. Kali carbazotic.		
Kali uroxanicum	$2KaO,\overline{Urx}+6HO$	352
Kali uvicum	$KaO,\overline{Uv}+2HO$	131
Kali uvicum acidum	$KaO,HO,\overline{Uv}^2$	188
Kali valerianicum (non praebet crystalla)	KaO,Va	140
Kali vanadicum	KaO,VO^3	139,6
Sal acidum	$KaO,HO,2VO^3+2HO$	159,2
Kali wolframicum	KaO,WO^3	163
„ „ crystallisat.	KaO,WO^3+5HO	208
„ „ acidum	$KaO,2WO^3$	279
„ „ crystallisat.	$3KaO,7WO^3+7HO$	1016
Kali metawolframicum	$KaO,4WO^3+9HO$	592
Kalium. P. spec. 0,865. Liq. 55° C.	$K=Ka$	39
Kalium boro-fluoratum	$KaFl,BFl^3$	126
Kalium bromatum	$KaBr$	119
Kalium chlorato-chromicum	$KaCl,2CrO^3$	175,1
Kalium chloratum. (Sylvin) Cont. 52,4% Ka et 47,6% Cl.	$KaCl$	74,5
Kalium cobalticyanatum (Kobaltidcyankalium)	$3KaCy+Co^2Cy^3=Ka^3(Cy^6Co^2)$	332
Kalium cyanatum	$KaCy=KaC^2N$	65
Sal Liebigii.	$7KaCy+(3KaO,CyO)$	698

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
ferricyanatum s Ferro-Kalium um rubrum. Rothes Blutlaugen-	$Ka^3Cfdy = 3KaCy,Fe^2Cy^3$	329
ferrocyanatum crystallisat. ro-Kalium cyanatum flavum. Gelutlaugensalz.	$Ka^2Cfy + 3HO = 2KaCy,FeCy + 3HO$	211
l ab aqua crystallina liberatum	Ka^2Cfy	184
fluoratum	$KaFl$	58
„ crystallisat.	$KaFl + 4HO$	94
hydrofluoro-fluoratum	$KaFl,HFl$	78
hyperoxydatum	KaO^3	63
jodatum	KaJ	166
jodatum jodo-cyanatum	KaJ,CyJ	319
nitro-ferricyanatum	$2KaCy\ Cy^3Fe^2,NO^2$	294
seleniocyanatum	$KaCySe^2$	144,2
silicio-fluoratum	$3KaFl + 2SiFl^3$	330
sulfhydratum	$KaS + HS$	72
sulfocyanatum s. rhodanat.	$KaCyS^2 = KaCsy$	97
sulfuratum	KaS	55
bissulfuratum	KaS^2	71
tersulfuratum	KaS^3	87
quatersulfuratum	KaS^4	103
quinquiessulfuratum	KaS^5	119
sulfuratum officinale	$3KaS^3 + KaO,SO^3$	348
ımida paratum	$2KaS^3 + KaO,S^2O^2$	269
xanthanatum	$KaCyS^3$	112
inum	$C^8H^7N^3O^2$	113
inum hydrochloricum	$C^8H^7N^3O^2 + HCl$	149,5
inum sulfuricum	$C^8H^7N^3O^2 + SO^3 + HO$	162
inum zinco-chloratum	$C^8H^7N^3O^2 + ZnCl$	181,1
ıum (crystallisat.)	$C^8H^9N^3O^4 + 2HO$	149
ıum hydrochloricum	$C^8H^9N^3O^4 + HCl$	185,5
um nitricum	$C^8H^9N^3O + NO^5 + HO$	212
um sulfuricum	$C^8H^9N^3O^4 + SO^3 + HO$	198
tum. P. spec. 1,06—1,07. Ferv. 200°	$C^{50}H^{30}O^8$	394
. Xylyloxydum biguajacylicum	$C^{18}H^{11}O,HO,2C^{16}H^9O^3$	394

Nomina	*Formulae.*	*Numeri*
Kryolithes, i. q. Aluminio-Natrium fluoratum	$3NaFl,Al^2Fl^3$	210,4
Kryptidinum	$C^{22}H^{11}N$	157
Lactucon	$C^{54}H^{42}O^4$ (?)	398
Lanthano-Ammonum sulfuricum	$AmO,SO^3+3(LaO,SO^3)$ $+8HO$	423
Lanthanum	La	47
Lanthanum carbonicum (Lanthanit.)	LaO,CO^2+3HO	104
Lanthanum chloratum	LaCl	82,5
Lanthanum oxydatum	LaO	55
Cont. 85,46% La et 14,54% O.		
Lanthanum sulfuricum	LaO,SO^3	95
„ „ crystallisat.	LaO,SO^3+3HO	122
Lapis calaminaris	ZnO,CO^2	62,6
Lepidinum. P. sp. 1,07. Ferv. 260°.	$C^{20}H^9N$	143
Lepidinum hydrochloricum	$C^{20}H^9N,HCl$	179,5
Lepidinum nitricum	$C^{20}H^9N,NO^5+HO$	206
Leucolinum s. Chinolinum. P. sp. 1,08. Ferv. 238°	$C^{18}H^7N$	129
Lichenina	$C^{12}H^{10}O^{10}$	162
Limonina	$C^{42}H^{25}O^{13}$	381
Lithargyrum i. q. Plumbum oxydatum.		
Lithium	Li=L	7
Lithium boro-fluoratum	$LiFl,BFl^3$	94
Lithium chloratum. Cont. 16,47% Li et 83,53% Cl.	LiCl	42,5
Lithium chloratum crystallisat.	LiCl+4HO	78,5
Crystalla in solutione spirituosa concrescentia.	LiCl+2HO	60,5
Lithium fluoratum	LiFl	26
Lithium hydrofluoro-fluoratum	LiFl,HFl	46
Lithium jodatum	LiJ	134
„ „ crystall.	LiJ+6HO	188
Lithium oxydatum i. q. Lithonum	LiO	15
Lithium silicio-fluoratum	$3LiFl,2SiFl^3$	234
Lithium sulfhydratum	LiS,HS	40

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
sulfuratum	LiS	23
Kali sulfuricum	$LiO,SO^3+2(KaO,SO^3)$	229
Natrum phosphoricum	$2NaO,PO^5+2LiO,PO^5$	235
3,1§ LiO.		
n. Lithion. Lithona.	LiO	15
n aceticum	$LiO,\bar{A}+HO$	75
„	$LiO,\bar{A}+3HO$	93
n carbonicum	LiO,CO^2	37
n chloricum	LiO,ClO^5+HO	99,5
n citricum	$3LiO,\overline{Ci}$	210
n hydratum	LiO,HO	24
n jodicum	LiO,JO^5	182
n nitricum	LiO,NO^5	69
n phosphoricum (basic), :tatione e Lithono acetico soluto moni phosphorici basici effectum. ılore 100° siccatum. Cont. 38,8§	$3LiO,cPO^5+HO$	125,5
	$3LiO,cPO^5$	116,5
n phosphoricum acidum	$LiO,2HO,cPO^5$	104,5
ylinum	$3LiO,PO^5$ $+6(3FeO$[vel $3MnO$] $PO^5)$	—
n phosphoricum, praecipita- Lithio chlorato soluto ope Am- hosphorici neutralis effectum.	$3LiO,cPO^5+$ $2LiO,HO,cPO^5+2HO$	245
n silicicum	$3LiO,2SiO^3$	135
en lithonicum	$3LiO,2SiO^3+$ $4(Al^2O^3$[vel Fe^2O^3]$,2SiO^3)$	—
honica (Lithonglimmer)	$LiO,SiO^3+Al^2O^3$ [vel Fe^2O^3 vel Mn^2O^3]$,SiO^3$	—
n sulfuricum. Cont. 27,27 LiO.	LiO,SO^3	55
„ crystallisat.	LiO,SO^3+HO	64
n tartaricum	$LiO,\bar{T}$	81
n tartaricum acidum	$LiO,HO,\bar{T}^2+3HO$	183
a (Cal. 150° siccata)	$C^{24}H^8O^{10}$	232
aëre siccata	$C^{24}H^8O^{10}+3HO$	259
ra SO^3,HO siccat.	$C^{24}H^8O^{10}+2HO$	250

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Luteolina cum Plumbo oxydato	$2PbO,C^{24}H^{8}O^{10}$	455
Lutidinum	$C^{14}H^{9}N$	107
Magnesia i. q. Magnium oxydatum.	MgO	20
„ hydrata	MgO,HO	29
Magnesia acetica	$MgO,\bar{A}$	71
„ „ crystallisat.	$MgO,\bar{A}+4Aq$	107
Magnesia acetica liquida. Cont. 33,3% $MgO,\bar{A}$.	$MgO,\bar{A}+15,8Aq$	213
Magnesia-Ammonum arsenicicum crystallisatum, effectum praecipitando Acidum arsenicicum ope salis magnesici, quod sal ammoniacale admixtum continet.	$AmO,2MgO,AsO^{5}+12HO$	289
Hoc sal calore balnei vaporis siccat. Analys. 100 pt. rationem habent cum 39,47 pt. As, vel 52,1 pt. AsO^{3}, vel 60,52 pt. AsO^{5}, vel 64,74 pt. AsS^{3}.	$AmO,2MgO,AsO^{5}+HO$	190
Magnesia-Ammonum carbonicum	$AmO,CO^{2}+MgO,CO^{2}+4HO$	126
Magnesia-Ammonum chromicum	$AmO,CrO^{3};MgO,CrO^{3}+6HO$	200,6
Magnesia-Ammonum phosphoricum cryst. effectum praecipitatione ex Acid phosphorico ope salis magnesici, quod sal ammoniacale admixtum continet.	$AmO,2MgO,cPO^{5}+12HO$	245,5
Idem sal ustum. Cont. 35,88% MgO et 64,12% PO^{5}.	$2MgO,bPO^{5}$	111,5
Sal e solutionibus calidis Magnesiae sulfuricae et Ammoni phosphorici neutralis praecipitatum.	$2AmO,HO,PO^{5}+2MgO,HO,PO^{5}+6HO$	307
Magnesia-Ammonum sulfuricum	$AmO,SO^{3};MgO,SO^{3}+6HO$	180
Magnesia-Ammonum sulfurosum	$AmO,SO^{2};3(MgO,SO^{2})+18HO$	376
Magnesia arsenicica	$2MgO,HO,AsO^{5}+13HO$	281
Magnesia borica (neutralis)	$MgO,BO^{3}+8HO$	127
Sal basicum	$3MgO,BO^{3}+9HO$	176
Idem excandefactum	$3MgO,BO^{3}$	95

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
dum	$MgO,3BO^3+8HO$	197
cit	$3MgO,4BO^3$	200
a bromica	MgO,BrO^5+6HO	194
a carbonica. (Magnesites.)	MgO,CO^2	42
ia carbonica, crystalla tabularia tione Magnesiae bicarbonicae fri- ncrescentia.	MgO,CO^2+5HO	87
a carbonica cryst., paratum itatione e sale magnesico soluto atri carbonici soluti temperatura et praecipitatum seponendo.	MgO,CO^2+3HO	69
sal calore 100° C. siccatum.	MgO,CO^2+HO	50
a carbonica acida (bicarbonica)	MgO,CO^2+CO^2 (?)	64
ia carbonica basica s. Magnesia carbonica officin., effecta praecipi- e Magnesia sulfurica soluta ope arbonici et exsiccando praecipita- lore 100° C.	$5MgO,4CO^2+5HO$ $=MgO,HO$ $+4(MgO,CO^2+HO)$	233 233
itatum eadem ratione e liquori- escentibus effectum et calore mo- catum.	$5MgO,4CO^2+8HO$	260
itatum simili ratione, calore mo- emperatura media) effectum et ido siccatum.	$5MgO,4CO^2+12HO$	296
itatum ope Kali carbonici e Mag- ulfurica soluta temperatura media et loco tepido siccatum.	$5MgO,4CO^2+11HO$	287
itatum eadem ratione, e liquori- m fervescentibus effectum et loco siccatum.	$4MgO,3CO^2+6HO$	200
aecipitatum cal. 100° C. siccatum.	$4MgO,3CO^2+4HO$	182
a chlorica	MgO,ClO^5+6HO	149,5
a chromica	MgO,CrO^3+7HO	133,3
a citrica (cal. 60° siccata.)	$3MgO,\bar{Ci}+11HO$	324
„	$3MgO,\bar{Ci}+14HO$	351
a citrica liquida. (Cont. 20%.)	$3MgO,\bar{Ci}+14HO$ $+156Aq$	1755
a hydrata, praecipitatione effecta calore siccata	MgO,HO	29

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Magnesia hypophosphorosa cryst.	$MgO,2HO,PO+6HO$	131,5
Magnesia hyposulfurica	MgO,S^2O^5+6HO	146
Magnesia hyposulfurosa	MgO,S^2O^2+6HO	122
Magnesia jodica	MgO,JO^5+4HO	223
Magnesia-Kali carbonicum	$KaO,CO^2;MgO,CO^2$ $+4HO$	147
Magnesia-Kali chromicum	$KaO,CrO^3;MgO,CrO^3$ $+2HO$	185,6
Magnesia-Kali hyposulfurosum	$KaO,S^2O^2;MgO,S^2O^2$ $+6HO$	217
Magnesia-Kali sulfuricum	$KaO,SO^3;MgO,SO^3$ $+6HO$	201
Magnesia-Kali tartaric. crystall.	$KaO,T;MgO\bar{T}+8HO$	271
Magnesia lactica crystall.	$MgO,\bar{L}+3HO$	128
Magnesia molybdaenica	MgO,MoO^3+5HO	137
Calore 100° siccata.	MgO,MoO^3+2HO	110
Magnesia-Natrum carbonicum	NaO,CO^2+MgO,CO^2	95
Magnesia nitrica	MgO,NO^5	74
Magnesia nitrica sicca	MgO,NO^5+HO	83
" " crystallisata	MgO,NO^5+6HO	128
Magnesia phosphorica (in ossibus)	$3MgO,PO^5$	131,5
Magnesia phosphorica neutralis offic. (siccata cal. balnei aquae).	$2MgO,HO,cPO^5+6HO$	174,5
Sal crystallisatum, in mixtione frigidarum solutionum Magnesiae sulfuricae et Natri phosphorici neutralis concrescens.	$2MgO,HO,cPO^5+6HO$ $+8HO$	246,5
Magnesia (pyro-) phosphorica, effectum urendo Magnesia-Ammonumphosphoricum. Cont. 35,88% MgO et 64,12 PO^5%. — Analys. 100 part. rationem habent cum 35,43 part. PO vel 49,77 part. PO^3.	$2MgO,bPO^5$	111,5
Magnesia phosphorosa	$2MgO,HO,PO^3+2HO$	122,5
Magnesia seleniosa	MgO,SeO^2+3HO	102,6
Magnesia silicica	MgO,SiO^3	65
Talcum venetum (Speckstein.)	$3(MgO,SiO^3)$ $+3MgO,2SiO^3+2HO$	363

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
ı tornatilis s. Talcum plasticum	MgO,SiO^3+HO	74
rschaum.)		
erpentinus (Serpentin.)	$3(MgO,2HO)$ $+2(3MgO,2SiO^3)$	378
	$3\,{}^{MgO,}_{CaO,}2SiO^3$	—
plumosum. Asbest.	$CaO,SiO^3;3MgO,2SiO^3$	223
in	$2(3MgO,2SiO^3)+3HO$	327
ı sulfurica cal. 200° C. siccata.	MgO,SO^3	60
),34% MgO et 66,66% SO^3.		
ı sulfurica sicca (Kieserit)	MgO,SO^3+HO	69
um officinale	$MgO,SO^3,HO+2,6\ Aq$	93
ı sulfurica cryst. (officin.)	MgO,SO^3+7HO	123
5,79% MgO,SO^3 et 51,21% Aq.		
e 30–40° crystallisata.	MgO,SO^3+6HO	114
sub 0° in crystalla concrescens.	MgO,SO^3+12HO	186
ı sulfurica soluta	MgO,SO^3+7HO	
),34% salis cryst. offic. P. sp. 1,179.	$+27,3\ Aq$	369
5% salis cryst. offic. P. sp. 1,13	$MgO,SO^3+7HO+41Aq$	492
ı sulfurosa	MgO,SO^2+6HO	106
ı tantalica (cal. 100° sicc.)	$MgO\ 2TaO^2+5HO$	234,6
ı tartarica	$MgO,\ddot{T}+4HO$	122
ı tartarica acida	$MgO,HO,\ddot{T}^2$	161
ı valerianica officinalis.	$MgO,\bar{Va}$	113
„ crystallisata	$MgO,\bar{Va}+2HO$ (?)	131
ı vanadica (acida)	$MgO,2VO^3+8HO$	277,2
›-Ammonium chloratum	$AmCl;2MgCl+12HO$	256,5
›-Kalium bromatum	$KaBr,MgBr+6HO$	265
›-Kalium chloratum	$KaCl;2MgCl+12HO$	277,5
ım s. Magnium	Mg	12
ım borofluoratum	$MgFl,BFl^3$	99
ım bromatum	$MgBr$	92
„ crystallisatum	$MgBr+6HO$	146
ım chloratum	$MgCl$	47,5
„ crystallisatum	$MgCl+6HO$	101,5
ım cyanatum	$MgCy$	38
ım ferro-cyanatum cryst.	$MgCfy^2+24HO$	440

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Magnesium fluoratum	MgFl	31
Magnesium jodatum	MgJ	139
Magnesium oxydatum. Magnesia.	MgO	20
Magnesium silicio-fluoratum	$3MgFl,2SiFl^3$	249
Magnesium sulfhydratum	MgS+HS	45
Magnesium sulfocyanatum (rhodanat.)	MgCsy=MgRn	71
Magnesium sulfuratum, effectum urendo Magnesiam cum carbone mixtam in vaporibus Carbonei sulfurati.	MgS	28
Malamidum	$C^8H^8N^2O^6$	132
Manganicyanum	Mn^2Cy^6=Cmy	211,2
Mangano-Ammonium chloratum	AmCl,2MnCl+4HO	215,7
Mangano-Ammonum arsenicicum	$2MnO,AmO,AsO^5$ +12HO	320,2
Mangano-Ammonum phosphoricum (praecipitatum.)	$AmO,2MnO,cPO^5$ +2HO	186,7
Mangano-Ammonum sulfuricum	$AmO,SO^3;MnO,SO^3$ +6HO	195,6
Mangano-Kali sulfuricum	$KaO,SO^3;MnO,SO^3$ +6HO	216,6
Mangano-Natrum sulfuricum	$NaO,SO^3;MnO,SO^3$ +5HO	191,6
Manganum s. Manganesium	Mn	27,6
Manganum aceticum	$MnO,\bar{A}$+4HO	122,6
Manganum carbonicum (Manganspath.)	MnO,CO^2	57,6
Manganum carbonicum officinale, supra Acidum sulfuricum siccatum.	$2(MnO,CO^2)$+HO	124,2
Manganum bromatum	MnBr	107,6
Manganum chloratum	MnCl	63,1
„ „ crystallisatum	MnCl+4HO	99,1
Manganum chloridatum (sesquichlorat.)	Mn^2Cl^3(+x aq)	161,7
Manganum hyperchloridatum	Mn^2Cl^7	303,7
Manganum cyanatum	MnCy	53,6
Manganum fluoratum	MnFl	46,6
Manganum fluoridatum	Mn^2Fl^3	112,2
Manganum hyperfluoridatum	Mn^2Fl^7	188,2

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
ı calore 15° C. non superante ia.	$NaBr+4HO$	139
chloratum. Sal culinare 39,31% Na et 60,69% Cl. . 100. part. rationem habent cum NaO.	$NaCl$	58,5
ı infra — 10° C. prodeuntia.	$NaCl+4HO$	94,5
chloratum bissaccharat.	$NaCl+2C^{12}H^{11}O^{11}$	100,5
cobalticyanatum	$Na^{3}(Cy^{6}Co^{2})+4HO$	320
cyanatum	$NaCy$	49
ferricyanatum s. ferrocyani-	$Na^{3}Cfdy+2HO$	299
meisencyanid. Ferridcyannatrium	$=3NaCy;Fe^{2}Cy^{3}+2HO$	299
ferrocyanatum	$Na^{2}Cfy+12HO$	260
eisencyanür.	$=2NaCy;FeCy+12HO$	260
fluoratum	$NaFl$	42
ı in solutione acida concrescentia um hydrofluoro-fluoratum.	$NaFl+HFl$	62
fluorat. cum Acid. borico-	$3NaFl+HO,BO^{3}$	170
jodatum (cal. 40° cryst.)	NaJ	150
5° C. non superante in crystalla	$NaJ+4HO$	186
jodatum cum Natro jodico	$NaJ;NaO,JO^{5}+20HO$	528
"	$3NaJ;2(NaO,JO^{5})+38HO$	1188
nitroferricyanatum ıssidnatrium.)	$2NaCy,Cy^{3}Fe^{2};NO^{2}+4HO$	298
nitroferrisulfuratum ensulfidnatrium.)	$2NaS,S^{3}Fe^{2},NO^{2}+HO$	221
oxydatum i. q. Natrum.	NaO	31
seleniocyanatum	$NaCySe^{2}$	128,2
silicio-fluoratum	$3NaFl+2SiFl^{3}$	282
sulfhydratum	$NaS+HS$	56
sulfocyanatum (rhodanat.)	$NaC^{2}NS^{2}=NaRn$	81
sulfuratum	NaS	39
" crystallisat.	$NaS+9HO$	120
bissulfuratum	NaS^{2}	55
tersulfuratum	NaS^{3}	71
quatersulfuratum	NaS^{4}	87
quinquiessulfuratum	NaS^{5}	103

Nomina.	*Formulae.*	*Num*
Natro-Kali carbonicum crystallisat.	$2(NaO,CO^2);KaO,CO^2 + 18HO$	337
Natro-Kali chromicum	$2(KaO,CrO^3)+NaO,CrO^3$	275,9
Natro-Kali citricum	$3KaO,\overline{Ci} + 3NaO,\overline{Ci}+11HO$	663
Natro-Kali tartaric. crystallisat. (Seignettesalz.)	$KaO,T+NaO,T+8HO$	282
Natrum (anhydricum) (Natron.) Cont. 74,19% Na et 25,81% O.	NaO	31
Natrum aceticum crystallisat.	$NaO,\bar{A}+6HO$	136
Idem ab aqua crystallina liberata	$NaO\ \bar{A}$	82
Natrum arsenicicum acidum	$NaO,2HO,AsO^5+2HO$	182
Natrum arsenicicum basicum	$3NaO,AsO^5+24HO$	424
Natrum arsenicicum neutrale, crystalla in liquore calido concrescentia.	$2NaO,HO,AsO^5+14HO$	312
Crystalla in liquore refrigerato concrescentia.	$2NaO\ HO,AsO^5+24HO$	402
Natrum benzoïcum	$NaO,\overline{Bz}+2HO$	162
Natrum boricum (neutrale)	NaO,BO^3	66
" " crystallisat.	NaO,BO^3+8HO	138
Natrum boricum cum Natrio fluorato	$NaO,BO^3;3NaFl+8HO$	264
Natrum boricum cum Natrio fluorato	$NaO,2BO^3;6NaFl+22HO$	551
Natrum boricum acidum s. biboricum		
Borax ustus	$NaO,2BO^3$	101
Borax cryst. prismaticus s. Borax	$NaO,2BO^3+10HO$	191
Borax octaëdricus (cal. 56 ad 80° cryst.)	$NaO,2BO^3+5HO$	146
Natrum quaterboricum	$NaO,4BO^3+10HO$	261
Natrum bromicum	NaO,BrO^5	151
Natrum carbonicum siccum Cont. 58,5% NaO et 41,5% CO². Analys. 100 part. CO² rationem habent cum 241 part. NaO,CO² vel 141 part. NaO.	$NaO\ CO^2$	53
Natrum carbonic. sicc. Ph. Germ.	NaO,CO^2+2HO	71
Idem sal inter evaporationem solutionis concentratae supsidens.	NaO,CO^2+HO	62

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
in solutione Natrum hydratum e concrescentia.	NaO,CO^2+7HO	116
, calore 20° C. concrescentia.	NaO,CO^2+8HO	125
:arbonicum cryst. officinale s. rystalla calore 1 — 16° C. con- ı.	NaO,CO^2+10HO	143
:arbonicum solutum. Cont. 16,67% st. offic. P. sp. 1,064.	NaO,CO^2+10HO $+79,45Aq$	858
frigore — 20° C. concrescentia.	NaO,CO^2+15HO	188
arbonic. acidum s. bicarbonic.	$NaO,HO,2CO^2$	84
sesquicarbonicum (Trona.)	$2NaO,3CO^2+4HO$	164
lloratum Cf. Natrum hypochlor.		
:hloricum	NaO,ClO^5	106,5
:hlorosum	NaO,ClO^3	90,5
:hromicum (flavum)	NaO,CrO^3+10HO	171,3
:hromic. acidum s. bichromic.	$NaO,2CrO^3$	131,6
:itricum neutrale	$3NaO,\overline{Ci}+11HO$	357
:itricum acidum	$2NaO,HO,\overline{Ci}+2HO$	254
itricum peracidum (bisacidum)	$NaO,2HO,\overline{Ci}+2HO$	232
'ormicicum	$NaO,\overline{F}+2HO$	86
:e 100° siccat.	$NaO,\overline{F}$	68
;lycocholicum	$NaO,C^{52}NH^{42}O^{11}$	487
ydratum s. causticum siccum itron.)	$NaO+HO$	40
„ crystallisat.	$NaO,HO+3HO$	67
„ „	$NaO,HO+7HO$	103
hydratum solutum % NaO. — P. spec. 1,353.	$NaO,HO+9,33\ Aq$	124
,5% NaO. — P. spec. 1,331.	$NaO,HO+10,22\ Aq$	132
% NaO. — P. spec. 1,281.	$NaO,HO+12,8\ Aq$	155
% NaO. — P. spec. 1,139.	$NaO,HO+30\ Aq$	310
ıyperchloricum	NaO,ClO^7	122,5
ıyperjodicum basic.	$2NaO,JO^7+3HO$	272
ıypochlorosum	NaO,ClO	74,5
hypochlorosum solutum · de *Labarraque*.)	$NaCl+NaO,ClO+x\ aq$	—

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri*
Natrum hypophosphorosum	$NaO,HO,PO+HO$	88,5
Natrum hyposulfuricum (dithionic.)	NaO,S^2O^5+2HO	121
Natrum hyposulfurosum	NaO,S^2O^2+5HO	124
Natrum indico-sulfuricum Carminum caeruleum	$NaO,C^{16}H^4NO,2SO^3$	233
Natrum jodicum, sal crystallisatum, calore 150° C. siccatum.	NaO,JO^5	198
Sal crystallisatum supra Acidum sulfuricum siccatum, vel crystalla in solutione fervida et saturata concrescentia.	NaO,JO^5+2HO	216
Crystalla in solutione non plane saturata et refrigerescente concrescentia.	NaO,JO^5+6HO	252
Crystalla calore + 5° C. non superante in solutione non plane saturata concrescentia.	NaO,JO^5+10HO	288
Natrum lacticum (siccatum)	$NaO,\overline{L}$	112
Natrum lacticum acidum	$NaO,HO,\overline{L}^2$	202
Natrum molybdaenicum, calore 0° ad +5° C. in crystalla concrescens.	NaO,MoO^3+10HO	193
Sal dilapsum	NaO,MoO^3+2HO	121
Fusione paratum	NaO,MoO^3	103
Natrum molybdaenicum acidum	$NaO,HO,2MO^3+6HO$	238
Sal siccum	$NaO,HO,2MoO^3$	184
Fusione paratum	$NaO,2MoO^3$	175
Natrum molybdaenicum peracidum s. termolybdaenicum.	$NaO,2HO,3MoO^3$ $+5HO$	310
Natrum nitricum Cont. 36,47% NaO et 63,53% NO^5.	NaO,NO^5	85
Natrum nitricum liquidum.		
Cont. 33,34%. — P. spec. 1,256.	$NaO,NO^5+18,9Aq$	255
Cont. 25%. — P. spec. 1,187.	$NaO,NO^5+28,34Aq$	340
Natrum nitrosum	NaO,NO^3	69
Natrum oxalicum neutrale	$NaO,\overline{Ox}$	67
Natrum oxalicum acidum	$NaO,HO,\overline{Ox}^2+2HO$	130
Natrum phenylicum s. carbolicum	$NaO,C^{12}H^5O$	125
Natrum (a) phosphoricum s. metaphosphoricum	NaO,aPO^5	102,5
Sal solutionem calore 100° ad siccum evaporando effectum	NaO,aPO^5+HO	111,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
um hyperoxydatum s. MnO^2 rationem habet cum eO,SO³+7HO).	MnO^2	43,6
im hyperoxydat. hydratum, o manganico secretum	MnO^2+HO	52,6
us Mangani oxydulati ope salium lorosorum effectum	$2MnO^2+HO$	96,2
ano oxydulato-oxydato ope Acidi effectum	$4MnO^2+HO$	183,4
um hyperoxydat. nativum 0% MnO^2	MnO^2+29nn	72,6
um jodatum	MnJ	154,6
im jodicum	MnO,JO^5	202,6
im nitricum	MnO,NO^5+6HO	143,6
im oxalicum oxydulatum	$MnO,\overline{Ox}+2HO$	89,6
100° siccatum.	$MnO,\overline{Ox}$	71,6
im oxydatum (Braunit.)	Mn^2O^3	79,2
im oxydatum hydratum. ites.	Mn^2O^3+HO	88,2
im oxydulatum	MnO	35,6
im oxydulato-oxydatum r excandefaciendo oxydum, atque im manganicum. (Manganit.) 2,12§ Mn et 27,88§ O. — a.Mn^3O^4 rationem habet cum 3MnO. ³, 3MnO², 3MnO³, 1½ Mn^2O^7.	$Mn^3O^4=MnO+Mn^2O^3$	114,8
im phosphoricum oxydulat., tatum in solutione acetata effectum,	$2MnO,HO,cPO^5+6HO$	205,7
im ex ustione Mangano-Ammoni rici.	$2MnO,PO^5$	142,7
itatum, e Mangano sulfurico et Na-phorico neutrali solutis miscendo ı.	$3MnO,cPO^5+7HO$	241,3
im phosphoricum acidum	$MnO,2HO,cPO^5+24HO$	341,1
im phosphoric. oxydatum, 250° siccatum.	$Mn^2O^3,3cPO^5+2HO$	311,7
um metaphosphoricum	MnO,aPO^5	107,1
um pyrophosphoricum	$2MnO,bPO^5+3HO$	169,7

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Manganum silicio-fluoratum	$3MnFl,2SiFl^3+21HO$	484,8
Manganum sulfuratum (Manganglanz.)	MnS	43,6
Manganum bissulfuratum (Hauerit.)	MnS^2	59,6
Manganum sulfuricum siccum Cont. 47,16% MnO et 52,84% SO^3. Analys. 100 part. rationem habent cum 36,51 part. Mn.	MnO,SO^3	75,6
Solutio acida salis coquendo evaporata praebet:	MnO,SO^3+HO	84,6
Solutio leni calore evaporata crustas albas praebet:	MnO,SO^3+3HO	102,6
Evaporatione calore 20—30° efficiuntur crystalla pallide rosacea vel decoloria:	MnO,SO^3+4HO	111,6
Solutio calore 7—20° C. evaporata praebet crystalla:	MnO,SO^3+5HO	120,6
Solutio calore 17—25° C. saturata et refrigerata ad —4° ad +7° C. praebet crystalla:	MnO,SO^3+7HO	138,6
Manganum sulfurosum	MnO,SO^2+HO	76,6
Mannites (Mannazucker.)	$C^{12}H^{14}O^{12}$	182
Mannites nitrosatus s. Nitromannitum cryställ. Salpetersäure-Mannitäther.	$C^{12}H^8(NO^4)^6O^{12}$	452
Meconina	$C^{20}H^{10}O^8$	194
Meconina nitrosata (Nitromeconin.)	$C^{20}H^9O^8+NO^4$	239
Melam	$C^{12}N^{11}H^9$	235
Melaminum	$Cy^3N^3H^6=C^6H^6N^6$	126
Melampyrina	$C^{12}H^{15}O^{13}$	191
Melanilinum	$C^{26}H^{13}N^3$	211
Melenum	$C^{60}H^{60}$	420
Melissyle	$C^{60}H^{61}$	421
Melissyloxydum hydratum. (Melissylalcohol; Myricylalcohol.)	$C^{60}H^{61}O,HO$	438
Melissyloxydum palmitinicum s. Myricyloxydum palmitinicum	$C^{60}H^{61}O+\overline{Plm}$ (?)	676
Melizitosa cryst. (in Manna Pini Laricis.)	$C^{12}H^{11}O^{11}+HO$	180
„ „ (in Manna Eucalypti.)	$C^{12}H^{11}O^{11}+3HO$	198
Mellanum s. Mellonum	$C^{18}N^{13}=Ml=M$	290
Menisperminum	$C^{18}H^{12}NO^2=\overset{+}{Men}$	150
Menisperminum sulfuricum	$\overset{+}{Men},SO^3+HO$	199

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
tan i. q. Allyle sulfhydrata	C^4H^4, H^2S^2	62
m (i. q. Methyloxyd. acet.)	$C^6H^6O^4$	74
ton	C^6H^5O	49
orphinum	$C^{34}H^{16}NO^4$	266
aethyloxydum	AeO+MeO	60
aminum	C^2H^5N=Meam	31
laminum hydrochloricum	C^2H^5N,HCl	67,5
le	C^2H^3=Me	15
le chlorata. Ferv. 21°	C^2H^3Cl=MeCl	50,5
ochloro-methyle	C^2H^2Cl	49,5
loro-methyle	C^2HCl^2	84
hloro-methyle	C^2Cl^3	118,5
le cyanata. (Acetonitril.) Ferv. 77°.	C^4H^3N+MeCy	41
le jodata. Ferv. 45°	MeJ	142
loxydum. Methyläther. (Holzäther.) — 21°	C^2H^3O=MeO	23
loxydum acceticum. Ferv. 55°	MeO,$\bar{A}$	74
loxydum butyricum. Ferv. 93°	MeO,$\bar{Bu}$	102
loxydum formicicum. Ferv. 36°	MeO,$\bar{F}$	60
loxydum hydratum. Holzgeist. ylalcohol. P. spec. 0,799. Ferv. 65°	C^2H^3O,HO =MeO,HO	32
loxydum nitricum. Ferv. 86°	MeO,NO^5	77
loxyd. oxalicum cryst. Ferv. 162°	MeO,$\bar{O}x$	59
loxydum salicylicum s. Acid. me-salicylic. (Oleum Glautheriae pro-entis.) Ferv. 224°. P. sp. 1,18.	MeO,SaO = $C^{16}H^8O^6$	152
loxydum sulfuricum. Ferv. 188°	MeO,SO^3	63
n. Pond. spec. 9,2—9,5.	Pb^3O^4=2PbO+PbO^2	342,5
daeno-Kalium sulfuratum	KaS+MoS^3	151
daeno-Natrium sulfuratum	NaS+MoS^3	135
daenum. Pond. spec. 8,62.	Mo	48
daenum chloratum	MoCl	83,5
daenum chloridatum s. bichlorat.	$MoCl^2$	119
bdaenum bisacichloridatum	$MoCl^3$+2MoO^3	298,5
daenum fluoratum	MoFl	67

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Molybdaenum fluoridatum	$MoFl^2$	86
Molybdaenum hyperfluoridatum	$MoFl^3$	105
Molybdaenum jodatum	MoJ	175
Molybdaenum jodidatum	MoJ^2	302
Molybdaenum oxydatum. Cont. 75% Mo.	MoO^2	64
Molybdaenum oxydulat. (85,71% Mo.)	MoO	56
Molybdaenum sulfuratum s. bissulfurat. (Molybdaenglanz.)	MoS^2	80
Molybdaenum tersulfuratum	MoS^3	96
Molybdaenum persulfuratum	MoS^4	112
Morphinum s. Morphium	$C^{34}H^{19}NO^{6}=\overset{+}{M}ph$	285
„ „ crystallisat.	$\overset{+}{M}ph+2HO$	303
Morphinum aceticum	$\overset{+}{M}ph\bar{A}+2HO$	354
Morphinum hydrochloricum	$\overset{+}{M}ph,HCl+6HO$	375,5
Morphinum meconicum	$3\overset{+}{M}ph,\bar{M}c+HO$	752
Morphinum sulfuricum	$\overset{+}{M}ph,SO^3+6HO$	379
Morphinum tartaricum (crystallisat.)	$\overset{+}{M}ph\bar{T}+4HO$	387
Morphinum tartaricum acidum	$\overset{+}{M}ph,HO,\bar{T}^2+3HO$	453
Murexidum i. q. Ammonum purpuricum		
Mycose s. Trehalosa	$C^{12}H^{11}O^{11}+2HO$	189
Myriston. Liq. 75°	$C^{54}H^{54}O^2$	394
Myricyle	$C^{60}H^{61}$	421
Naphtalinum. Liq. 80°. Ferv. 220°. P. sp. 1,15	$C^{20}H^{8}$	128
Narceïnum	$C^{46}H^{29}NO^{18}=\overset{+}{N}ar$	463
Narceïnum hydrochloricum	$\overset{+}{N}ar,HCl$	499,5
Narcotinum	$C^{44}H^{23}NO^{14}=\overset{+}{N}rct$	413
Narcotinum hydrochloricum	$\overset{+}{N}rct,HCl$	449,5
Narcotinum sulfuricum	$\overset{+}{N}rct,SO^3+HO$	476
Natrium s. Sodium. P. sp. 0,972. Liq. 90°	$Na\ (=So)$	23
Natrium amidatum	$NaAd=NaH^2N$	39
Natrium borofluoratum	$NaFl,BFl^3$	109,9
Natrium bromatum, crystalla calore 30 °C. superante exorientia.	$NaBr$	103

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
yle. Heptyle.	$C^{14}H^{13}$	97
yle oxydata hydrata thyl. Oenanthol. Oenanthaldehyd)	$C^{14}H^{13}O,HO$	114
ylenum	$C^{14}H^{14}$	98
therea camphenea (Camphene) rantii corticis. Ol. Citri. ri Limettae. Ol. Cubebarum. iperi. Ol. Sabinae. ccini.) Ol. Terebinthinae.	C^5H^4 vel $C^{20}H^{16}$	
thereae camphenea hydrata rantii florum. Ol. Bergamottae. aputi. Ol. Lavandulae. rismarini.	$xC^{20}H^{16}+xHO$	
therea camphenea et oxy- a lami. Ol. Carvi. ryophyllorum. Ol. Origani. troselini. Ol. Thymi.	$xC^{20}H^{16}+xC^nH^nO^n$	
herea camphenea et hydrato- phenea cidis. Ol. Valerianae.	$xC^{20}H^{16}+(xC^{20}H^{16}$ $+xHO)$	
therea cymenea hydrata sinthii. (Camphora Japonica)	$xC^{20}H^{14}+xHO$	
therea cymenea et oxygenata mini.	$xC^{20}H^{14}+xC^nH^nO^n$	
therea menthenea et oxy- a nthae. Ol. Rutae.	$xC^{20}H^{18}+xC^nH^nO^n$ vel $xC^{20}H^{18}+xHO$	
Trioleïnum (in oleis)	$C^6H^5O^3,\bar{O}l^3$	884
um	$C^6H^5O^3,HO,\bar{O}l^2$	620
inum	$C^6H^5O^3,2HO,\bar{O}l$	356
Amygdalar. aeth. (Benzaldehyd) 1,043. Ferv. 180°	$C^{14}H^6O^2$	106
Cochleariae	$C^{10}H^9NS^2$	115
Resinae (Pini)	$C^{40}H^{28}O^2$	284
Sinapis aeth. (Rhodanallyl) 148°	$C^8H^5NS^2$	99
	$C^{28}H^{18}O^{10}$	266

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Ononetina	$C^{46}H^{22}O^{12}$	394
Ononina (in Ononide spinosa). Acido hydrochlorico tractata praebet Formonetinam	$C^{60}H^{34}O^{26}$	602
Opianinum	$C^{66}H^{36}N^{2}O^{21}=\overset{+}{O}p$	628
Opianyle (Opianaldehyd. Meconin.)	$C^{20}H^{10}O^{8}$	194
Orceïna (Pigmentum)	$C^{14}H^{7}NO^{6}$	153
Orcina (Pigmentum)	$C^{14}H^{8}O^{4}$	124
Orcina crystallisata	$C^{14}H^{8}O^{4}+2HO$	142
Plumborcina	$C^{14}H^{8}O^{4}+3PbO$	458,5
Osmio-Amidum (Osmiamid.)	$OsO^{2},H^{2}N$	131,5
Osmio-Kalium chloridatum (bichlorat.)	$KaCl+OsCl^{2}$	245
Osmium	Os	99,5
Osmium chloratum	OsCl	135
Osmium chloridatum s. bischloratum	$OsCl^{2}$	170,5
Osmium chlorato-chloridatum s. sesquichloratum.	$Os^{2}Cl^{3}$	305,5
Osmium oxydatum	OsO^{2}	115,5
„ „ hydratum	$OsO^{2}+2HO$	133,5
Osmium oxydulatum	OsO	107,5
„ „ hydratum	OsO+HO	116,5
Osmium sesquioxydatum (Acid. osmios.)	OsO^{3}	123,5
Osmium sesquioxydulatum	$Os^{2}O^{3}$	223
Osmium sulfuratum	OsS^{2}	131,5
Osmium tersulfuratum	OsS^{3}	147,5
Osmium quatersulfuratum	OsS^{4}	163,5
Oxamidum	$C^{2}H^{2}NO^{2}=C^{2}O^{2},H^{2}N$	44
Oxyacanthinum	$C^{32}H^{23}NO^{11}$	317
Oxygenium. P. spec. 1,1056. C. C. 1=0,0014298 Grm. (0°)	O	8
Palladaminum (s. Palladosaminum.)	$H^{3}PdNO$	78,3
Palladdiaminum s. Dipalladosaminum.	$H^{6}PdN^{2}O$ $=H^{2}(NH^{4})PdNO$	95,3
Palladio-Ammonium chloratum	AmCl;PdCl+HO	151,3
Palladio-Ammonium chloridatum	$AmCl;PdCl^{2}$	177,8
Palladio-chloro-ammonum	$PdCl+H^{3}N$	105,8

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Palladio-chloro-ammonum crystallinum (Palladaminum chloratum.)	H^3PdNCl	105,8
Palladio-chloro-diammonum (Palladdiaminum chloratum.)	H^6PdN^2Cl	122,8
Palladio-cyanum	$PdCy^2 = Cpdy$	105,3
Palladio-Kalium chloratum. Cont. 32,03% Pd.	$KaCl + PdCl$	163,3
Palladio-Kalium chloridatum	$KaCl,PdCl^2$	198,8
Palladium	Pd	53,3
Palladium carbonicum (basic.)	$PdO,CO^2 + 9PdO + 10HO$	725
Palladium chloratum	$PdCl$	88,8
Analys. 100 part. Pd rationem habent cum 166,6 part. PdCl.		
Palladium chloratum crystallisat.	$PdCl + 2HO$	106,8
Palladium hypochloratum	Pd^2Cl	142,1
Palladium chloridatum s. bischloratum	$PdCl^2$	124,3
Palladium cyanatum	$PdCy$	79,3
Palladium fluoratum	$PdFl$	72,3
Palladium jodatum. Cal. 80° siccat. Cont. 29,56% Pd et 70,44% J.	PdJ	180,3
Cal. 15 ad 20° siccatum	PdJ,HO	189,3
Palladium nitricum	PdO,NO^5	115,3
In aqua subsidens	$4PdO,NO^5 + 4HO$	335,2
Palladium oxydatum	PdO^2	69,3
Palladium oxydulatum	PdO	61,3
Pallad. hypoxydulat. (Suboxyd)	Pd^2O	114,6
Palladium sulfuratum	PdS	69,3
Palladium sulfuricum cryst.	$PdO,SO^3 + 2HO$	119,3
In aqua subsidens.	$PdO,SO^3 + 7PdO + 6HO$	584,4
Palmitinum (Tripalmitin.)	$C^6H^5O^3,\overline{Pl}^3$	806
Palmitylaldehydum	$C^{32}H^{31}O,HO$	240
Papaverinum	$C^{40}H^{21}NO^8 = \overset{+}{Pap}$	339
Papaverinum hydrochloricum	$\overset{+}{Pap},HCl$	375,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Paraffinum. Liq. 47°. Ferv. 370°. Congelat 54°. P. sp. 0,89.	$C^{10}H^{10}$ vel $C^{40}H^{40}$	—
Pelosinum	$C^{36}H^{21}NO^{6}=\overset{+}{Pel}$	299
Pelosinum hydrochloricum	$\overset{+}{Pel},HCl$	335,5
Petininum (in Oleo animali.) Ferv. 70°	$C^{8}H^{11}N=\overset{+}{Pet}$	73
Phaseomannites i. q. Inosites		
Phenol i. q. Phenyloxydum hydratum.		
Phenyle (Phenyl)	$C^{12}H^{5}=Ph$	77
Phenyle hydrogenata. Benzol. (Phenylwasserstoff.) P. sp. 0,85. Ferv. 81°	$C^{12}H^{5}+H=PhH$	78
Phenyloxydum. Phenyläther. Ferv. 260°	$C^{12}H^{5}O=PhO$	85
Phenyloxydum hydratum. Phenol. Phenylalcohol. Acidum carbolicum. Acidum phenylicum. P. spec. 1,062—1,065. Ferv. 182°. Liq. 42°.	$C^{12}H^{5}O,HO=PhO+HO$	94
Phenyloxydum sulfuricum acidum (Sulfocarbolsäure.)	$C^{12}H^{5}O,HO+2SO^{3}$	174
Phillygenina	$C^{42}H^{24}O^{12}$	372
Phillyrina (in cortice Phyllyreae latifoliae)	$C^{54}H^{34}O^{22}+3HO$	407
Phloretina	$C^{30}H^{14}O^{10}$	274
Phloridzina	$C^{42}H^{24}O^{20}+4HO$	472
Phlorol	$C^{18}H^{12}O^{2}$	136
Phosphorus P. sp. 2,03. Ferv. 290°. Liq. 36°	P	31,5
Phosphorus bromatus (terbromatus)	PBr^{3}	271,5
Phosphorus bromidatus (quinquiesbrom.)	PBr^{5}	431,5
Phosphorus chloratus (terchloratus) P. spec. 1,61. Ferv. 78°.	PCl^{3}	138
Phosphorus oxychloratus. Ferv. 110°	$PCl^{3}O$	146
Phosphorus chloridatus (quinquieschlor.) Ferv. 148°	PCl^{5}	209
Phosphorus chloridatus sulfurosus	$PCl^{5}+2SO^{2}$	273
Phosphorus jodatus	PJ^{3}	412,5
Phosphorus hypojodatus	PJ^{2}	285,5
Phosphorus nitrogenato-chloratus	$P^{3}N^{2}Cl^{3}$	229
Phosphorus oxydatus	$P^{2}O$	71
Phosphorus sulfo-chloratus	$PS^{2}Cl^{3}$	170

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Crystalla calore 20—30° C. concrescentia.	NaO,aPO^5+4HO	138,5
Natrum *(b)* **phosphoricum neutrale s. pyrophosphoricum**	$2NaO,bPO^5$	133,5
Sal crystallisatum.	$2NaO,bPO^5+10HO$	223,5
Natrum *(b)* **phosphoricum acidum**	NaO,HO,bPO^5	111,5
e sale neutrali, in Acido acetico soluto, addendo Spiritum Vini praecipitatum		
Natrum *(c)* **phosphoricum basicum**	$3NaO,cPO^5$	164,5
Idem crystallisatum	$3NaO,cPO^5+24HO$	380,5
Natrum *(c)* **phosphoricum neutrale**	$2NaO,HO,cPO^5$	142,5
Idem crystallisatum, i. q. Natrum phosphoricum officinale	$2NaO,HO,cPO^5+24HO$	358,5
Sal calore 30° in crystalla concrescens	$2NaO,HO,cPO^5+14HO$	268,5
Natrum *(c)* **phosphoric. acidum cryst.**	$NaO,2HO,cPO^5+2HO$	138,5
Natrum santonicum	$NaO,\overline{San}+8HO$	349
Crystalla in solutione spirituosa exorient.	$NaO,\overline{San}+HO$	286
Natrum selenicum	NaO,SeO^3	94,6
Natrum silicicum	$3NaO,2SiO^3$	183
Natronwasserglas.	$3NaO,8SiO^3+x\ aq$	—
Natrum stannicum	NaO,SnO^2	106
„ „ **crystallisat.**	NaO,SnO^2+3HO	133
Natrum stearinicum	$NaO,\overline{St}$	306
Natrum (meta-) stibicum crystallisat.	NaO,HO,SbO^5+6HO	256
Calore 200° siccatum.	NaO,HO,SbO^5	202
Natrum succinicum	$NaO,\bar{S}+6HO$	135
Natrum succinicum acidum,	$NaO,\bar{S}+HO,\bar{S}$	140
crystalla in solutione concentrata primum concrescentia.		
Crystalla in eadem solutione postremum concrescentia	$NaO,\bar{S}+HO,\bar{S}+6HO$	194
Natrum sulfuricum siccum	NaO,SO^3	71
Cont. 43,66% NaO et 56,34% SO^3.		
Sal cryst. officinale, Sal Glauberi.	NaO,SO^3+10HO	161
Sal ab aqua crystallina liberata, vel crystalla in solutione calore 30—33° C. saturata concrescentia.	NaO,SO^3	71
Sal siccum Ph. Germanicae	NaO,SO^3,HO	80

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Crystalla in solutionibus satis superque saturatis calore 10—12° C. concrescentia.	NaO,SO^3+7HO	134
Solvendo partes 2 salis officinalis in parte una aquae et seponendo solutionem calore 7 ad 8° C. crystalla prodeunt, quae hujus constitutionis sunt:	NaO,SO^3+8HO	143
Natrum sulfuricum acidum siccum	$NaO,2SO^3$	111
„ „ „ crystallisat.	$NaO,HO,2SO^3$	120
„ „ „ „	$NaO,HO,2SO^3+2HO$	138
Sal sesquiacidus cryst.	$3(NaO,SO^3),HO,SO^3$ $+2HO$	280
Natrum sulfurosum (cal. 150° siccat.)	NaO,SO^2	63
„ „ crystallisatum	NaO,SO^2+7HO	126
„ „ „	NaO,SO^2+10HO	153
Natrum sulfurosum acidum	$NaO,HO,2SO^2+9HO$	185
Natrum tartaricum (neutrale)	$NaO,\bar{T}+2HO$	115
Natrum tartaricum acidum	$NaO,HO,\bar{T}^2+2HO$	190
Natrum urinicum (neutrale)	$2NaO,\bar{U}r+2HO$	230
Sal acidum	$NaO,HO,\bar{U}r+2HO$	208
Natrum valerianicum (siccum)	$NaO,\bar{V}a$	124
Natrum vanadicum acidum	$NaO,2VO^3+9HO$	297,2
Natrum wolframicum	NaO,WO^3	147
„ „ crystallisatum	NaO,WO^3+2HO	165
Natrum wolframicum acidum,	$NaO,2WO^3+2HO$	281
effectum addendo Acidum hydrochloricum ad Natrum wolframicum neutrale solutum.		
Crystalla frigore concrescentia	$3NaO,7WO^3+16HO$	1049
Crystalla calore 90 ad 100° concresc.	$3NaO,7WO^3+14HO$	1031
Sal metawolframicum	$NaO,4WO^3+9HO$	576
Neossinum (in nidis hirundinum Indic.)	$C^{22}H^{17}N^2O^8$	241
Niccolo-Ammonum oxydulatum	$NH^3,NiO(+x\ aq)$	54,5
Niccolo-Arsenium (Kupfernickel)	Ni^2As	134
Niccolo-Kalium cyanatum crystall.	$KaCy+NiCy+HO$	129,5
Niccolum Pond. spec. 9,261.	Ni	29,5
Niccolum arsenicic. basic. (Nickelblüthe)	$3NiO,AsO^5+9HO$	308,5
Niccolum bromatum	$NiBr$	109,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
bromatum crystallisatum	$NiBr+3HO$	136,5
bromicum	NiO,BrO^5+6HO	211,5
carbonicum (cal 100° C. siccat.)	$5NiO,2CO^2+5HO$	276,5
chloratum	$NiCl$	65
„ crystallisatum	$NiCl+6HO$	119
chloricum	NiO,ClO^5+6HO	167
chromicum	$4NiO,CrO^3+6HO$	254,3
cyanatum	$NiCy$	55,5
ferricyanatum	Ni^3Cfdy	300,5
ferrocyanatum	Ni^2Cfy	165
fluoratum	$NiFl$	48,5
hyposulfuricum	NiO,S^2O^5+6HO	163,5
hyposulfurosum	NiO,S^2O^2+6HO	139,5
jodatum	NiJ	156,5
„ crystallisatum	$NiJ+3HO$	183,5
jodicum	NiO,JO^5+HO	213,5
nitricum	NiO,NO^5	91,5
„ crystallisatum	NiO,NO^5+6HO	145,5
oxaminicum	$NiO,C^4NH^2O^5+HO$	126,5
oxydatum (hyperoxydat.)	Ni^2O^3	83
„ hydratum	Ni^2O^3+3HO	110
oxydulatum	NiO	37,5
67% Ni et 21,33% O.		
oxydulatum hydratum	NiO,HO	46,5
phosphoricum	$3NiO,cPO^5+7HO$	247
sulfuratum	NiS	45,5
bissulfuratum	NiS^2	61,5
sulfurico-ammoniacat.	$AmO,NiO+AmO,SO^3$	129,5
sulfuricum, crystalla calore n superante concrescentia.	NiO,SO^3+7HO	140,5
calore 15° C. superante con-	NiO,SO^3+6HO	131,5
ı	NiO,SO^3	77,5
sulfurosum	NiO,SO^2+6HO	123,5
ım	$C^{23}H^{16}NO^3$ (?)	192

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri*
Nicotinum (cal. 150° destill. Ferv. 250°)	$C^{10}H^7N=\overset{+}{N}i=\overset{+}{N}ic$	81
Nicotinum hydrochloricum	$\overset{+}{N}ic,HCl$	117,5
Sal platinicum	$\overset{+}{N}ic,HCl+PtCl^2$	287,2
Nicotinum oxalicum	$\overset{+}{N}ic,\overline{Ox}+HO$	126
Nicotinum sulfuricum (in crystalla non concrescit)	$\overset{+}{N}ic^2,SO^3+HO$	211
Niobium	Nb	—
Acidum niobicum	NbO^2	—
Acidum niobiosum	Nb^2O^3	—
Acidum niobioso-niobicum	$Nb^2O^3+NbO^2$	—
Niobium chloratum	Nb^2Cl^3	—
Kali niobiosum	$2KaO,3Nb^2O^3+12HO$	—
Natrum niobiosum	NaO,Nb^2O^3+5HO	—
Nitrobenzol. Nitrobenzin. *Essence de Mirbane.* P. sp. 1,2. Ferv. 215°	$C^{12}H^5(NO^4)$	123
Nitro-ferricyanum	Cy^3Fe^2,NO^2,Cy^2	216
Nitrogenium (Stickstoff) P. sp. 0,9706. Liter 1=1,256167 Gramm. C. C. 1=0,001256167 Gramm. Analys. 100 part. Platini rationem habent cum 14,204 part. Nitrogenii.	N	14
Nitrogenium bromatum	NBr^3	254
Nitrogenium chloratum	NCl^3	120,5
Nitrogenium oxydatum	NO^2	30
Nitrogenium oxydulatum	NO	22
Nitrogenium sulfuratum	NS^2	46
Nitroprussidum i. q. Nitroferricyanum	Cy^3Fe^2,NO^2,Cy^2	216
Nitroprussidum hydrogenatum i. q. Acidum hydro-nitroferricyanic.	$Cy^3Fe^2,NO^2,2CyH$	218
Nitroprussidum hydrogenatum cryst.	$Cy^3Fe^2,NO^2,2CyH+2HO$	236
Norium	No	52,5
Octylglycol	$C^{16}H^{16}O^2+2HO$	146
Oenanthacceton. Ferv. 264°	$C^{26}H^{26}O^2$	198
Oenanthaldehydum. Ferv. 152°	$C^{14}H^{13}O,HO$	114
Oenanthylaminum	$C^{14}H^{17}N$	115

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri*
rus sulfuratus (Sulfidum hypo-ıhorosum)	PS	47,5
›rus semisulfuratus	P^2S	79
›rus bissulfuratus	PS^2	63,5
›rus tersulfuratus	PS^3	79,5
›rus quinquiessulfuratus	PS^5	111,5
m (in Oleo Cornu Cervi.)	$C^{12}H^7N=\overset{+}{P}ic$	93
m hydrochloricum	$\overset{+}{P}ic,HCl$	128,5
n sulfuricum	$\overset{+}{Pic},2SO^3+2HO$	191
ina	$C^{24}H^{14}O^{10}$	238
(Saccharum Pini Lambertianae)	$C^{12}H^{12}O^{10}$	164
ıum	$C^{10}H^{11}N=P\overset{+}{p}d$	85
ıum hydrochloricum	$P\overset{+}{p}d,HCl$	121,5
m	$C^{34}H^{19}NO^6=\overset{+}{P}p$	285
minum s. Platinammin. *)	$NHpt^2(=NHPt)$	113,7
iaminum i. q. Diplatinaminum		
latosaminum $= NH^2Pt = H^2PtN$		
›iplatosaminum $N^2H^5Pt = H^5PtN^2$		
latinaminum $NHpt^2 = Hpt^2N$		
›iplatinaminum $N^2H^4pt^2 = H^4pt^2N^2$		
Alcaloides cum Chloro con-	$Alk,HCl+PtCl^2$	—
Ammonium chloridatum ıtinsalmiak.)	$AmCl+PtCl^2$	223,2
s. 100 partes $AmCl+PtCl^2$ ratio- habent cum: 6,27 part. N; 62 part. NH^3; — 49,06 part. HCl; ı,71 part. Cl; — 23,97 part. AmCl; ,22 part. Pt; — 76,03 part. $PtCl^2$; 79 part. H.		
Ammonium jodidatum	$AmJ+2PtJ^2$	850,4
Cyanum	$Cy^2Pt=Cpy$	151,7
Kalium chloridatum	$KaCl+PtCl^2$	244,2

ı. Gerhardtus hanc constitutionem rofert:
'latinosum $= Pt$
'latinicum $= \frac{1}{2}\ Pt = pt$

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Analys. 100 partes $KaCl+PtCl^2$ rationem habent cum: 30,5 part. KaCl; — 15,98 part. Ka; — 43,6 part. Cl; — 69,5 part. $PtCl^2$; — 40,42 part. Pt; — 19,25 part. KaO.		
Platino-Kalium cyanatum	$KaCy;PtCy+3HO$	
(Sal kalicum Gmelini)	$=KaCpy+3HO$	217,7
Platino-Kalium sesquicyanatum	$2KaCy;Pt^2Cy^3+6HO$	459,4
Platino-Kalium jodidatum	$KaJ+PtJ^2$	518,7
Platino-Natrium chloridatum	$NaCl;PtCl^2+6HO$	282,2
Platino-Natrum sulfurosum	$3(NaO,SO^2);PtO,SO^2$ $+3HO$	354,7
„ „	$NaO,SO^2;PtO,SO^2+HO$	210,7
Platinum. P. spec. 20,8 – 23,0.	Pt	98,7
Analys. 100 part. Pt rationem habent cum 14,204 part. Nitrogenii		
Platinum bromidatum	$PtBr^2$	258,7
Platinum chloratum	PtCl	134,2
Platinum chloridatum (bischlorat.)	$PtCl^2$	169,7
„ „ crystallisatum	$PtCl^2+10HO$	259,7
Platinum cyanatum	PtCy	124,7
Platinum sesquicyanatum	Pt^2Cy^3	275,4
Platinum cyanidatum (biscyanat.)	$PtCy^2$	150,7
Platinum fluoridatum	$PtFl^2$	136,7
Platinum fulminans	H^3N+3Pt^2O	361,1
Platinum jodatum	PtJ	225,7
Platinum jodidatum s. bisjodatum.	PtJ^2	352,7
Platinum nitricum oxydatum	$PtO^2,2NO^5$	222,7
Platinum nitricum oxydulatum	PtO,NO^5	160,7
Platinum oxydatum	PtO^2	114,7
„ „ hydratum	PtO^2+2HO	132,7
Platinum oxydulatum	PtO	106,7
„ „ hydratum	$PtO+HO$	115,7
Platinum sulfuratum	PtS	114,7
Platinum bissulfuratum	PtS^2	130,7
Platinum sulfuricum	$PtO^2;2SO^3$	194,7

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
ıum (Platosamin)	H^2NPt	114,7
minum (Diplatosammin)	H^6N^2Pt	131,7
i hyposulfurosum	$2(KaO,S^2O^2);PbO,S^2O^2$ $+2HO$	367,5
ium jodatum.. Crystalla in o soluto exorta	$2KaJ,PbJ$	562,5
P. spec. 11,3—11,45.	Pb	103,5
ceticum crystallisatum	$PbO,\bar{A}+3HO$	189,5
b aqua crystallina liberatum.	$PbO,\bar{A}$	162,5
emiaceticum	$2PbO,\bar{A}+HO$	283
aceticum	$3PbO,\bar{A}+HO$	394,5
aceticum	$3PbO,\bar{A}^2+HO$	445,5
aceticum	$6PbO,\bar{A}+HO$	729
i subacetici Ph. Germ.	$3PbO,HO,A^2+139{,}3\ Aq$	1700
rsenicicum (basic.) m e sale plumbico, effectum ad- ate abundante Natri arsenicici	$3PbO,AsO^5$	449,5
ırsenicicum (neutrale), ım e sale arsenicico vel Acido ıoluto, effectum addita quanti- ante salis plumbici.	$2PbO,HO,AsO^5$	347
iccatum. Cont. 34% AsO^5.	$2PbO,AsO^5$	338
ırsenicosum	PbO,AsO^3	210,5
"	$2PbO,AsO^3$	322
"	$3PbO,AsO^3$	433,5
›enzoicum cryst.	$PbO,\bar{Bz}+HO$	233,5
›oricum	PbO,BO^3+HO	155,5
›oricum basicum	PbO,BO^3+xPbO,HO	—
›orofluoratum	$PbFl,BFl^3$	194,5
›romatum	$PbBr$	183,5
›romicum	PbO,BrO^5+HO	240,5
:arbonicum (neutrale)	PbO,CO^2	133,5
:arbonicum basicum	$2PbO,CO^2+HO$	254
	$2(PbO,CO^2)+PbO,HO$	387,5
	$3(PbO,CO^2)+PbO,HO$	521

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Plumbum chinicum cryst.	$PbO,\overline{Ch}=2HO$	312,5
Plumbum chloratum	$PbCl$	139
Cont. 74,46% Pb et 25,54% Cl. Analys. 100 part. rationem habent cum 80,216 part. PbO.		
Plumbum chloratum basicum	$PbCl+xPbO$	—
Ammono caustico praecipitatum	$PbCl,3PbO+4HO$	509,5
Plumbum chloricum	PbO,ClO^5+HO	196
Plumb. chromicum flavum (Chromgelb.)	PbO,CrO^3	161,8
Cont. 68,92% PbO et 31,08% CrO^3.		
Plumb. chromicum rubrum (Chromroth.)	$2PbO,CrO^3$	273,3
Plumbum citricum (neutrale)	$3PbO,\overline{Ci}$	499,5
Plumbum citricum acidum	$2PbO,\overline{Ci}+3HO$	415
Plumbum citricum basicum	$3PbO,\overline{Ci}+PbO,HO$	620
Plumbum cyanatum	$PbCy$	129,5
Plumbum cyanuricum	$3PbO,Cy^3O^3+3HO$	463,5
Plumbum ferricyanatum	Pb^3Cfdy	522,5
Plumbum ferrocyanatum	Pb^2Cfy	313
Plumbum fluoratum	$PbFl$	122,5
Plumbum formicicum crystallisatum	$PbO,\overline{F}$	148,5
Plumbum gallicum acidum, praecipitatum commiscendo effectum solutionem fervidam Acidi gallici cum quantitate non sufficiente Plumbi acetici soluti.	$2PbO,HO,\overline{Ga}+2HO$	393
Plumbum gallicum basicum, praecipitatum, coquendo in aqua flavescens, exoritur commiscendo Acidum gallicum solutum cum solutionis fervidae Plumbi acetici copia abundante.	$3PbO,\overline{Ga}+PbO,HO$	598
Plumbum hippuricum	$PbO,\overline{Hip}+2HO$	299,5
Plumbum hyperoxydatum	PbO^2	119,5
Plumbum hyperoxydulatum	Pb^2O^3	231
Plumbum hyponitricum	$2PbO,NO^4+HO$	278
Cf Plumbum nitroso-nitricum		
Plumbum hypophosphorosum	$PbO,HO,PO+HO$	169
Plumbum hyposulfuricum	PbO,S^2O^5+4HO	219,5
Plumbum hyposulfurosum	PbO,S^2O^2	159,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Plumbum jodatum	PbJ	230,5
Plumb. oxyjodat, effectum digerendo PbJ in liquore Plumbum aceticum continente.	$PbJ;PbO,HO$	351
Plumbum jodicum	PbO,JO^5	278,5
Plumbum malicum praec.	$2PbO,\overline{M}+6HO$	393
Plumbum meconicum praec.	$3PbO,\overline{Mc}+2HO$	525,5
Plumbum molybdaenicum (Gelbbleierz)	PbO,MoO^3	181,5
Plumbum nitricum	PbO,NO^5	165,5
Plumbum nitricum basicum, ope Ammoni caustici praecipitatum.	$2(PbO,NO^5+PbO)$ $+3HO$	581
Plumbum nitroso-nitricum, effectum digerendo Plumbum pulveratum in Plumbo nitrico soluto.	$2PbO,NO^3;2PbO,NO^5$ $+2HO$	556
Coquendo efficitur:	$4PbO,NO^3;3PbO,NO^5$ $+3HO$	899,5
Plumbum nitrosum	PbO,NO^3+HO	158,5
Plumbum oleïnicum	$PbO,\overline{Ol}$	384,5
Plumbum oxalicum. Cont. 75,59% PbO.	$PbO,\overline{Ox}$	147,5
Plumbum oxalicum basicum	$PbO,\overline{Ox}+2PbO,HO$	379,5
Plumbum oxaminicum	$PbO,C^4NH^2O^5+HO$	200,5
Calore 100° siccatum	$PbO,C^4NH^2O^5$	191,5
Sal basicum	$2PbO,C^4NH^2O^5$	303
Plumbum oxydato-hyperoxydatum. (Minium)	$Pb^3O^4=2PbO+PbO^2$	342,5
Plumbum oxydatum. Cont. 92,825% Pb	PbO	111,5
„ „ hydratum	PbO,HO	120,5
Plumbum oxyphenicum	$2PbO,C^{12}H^4O^2$	315
Plumbum palmitinicum	$PbO,\overline{Pl}$	358,5
Plumbum phosphoricum (basic.), in Acido acetico diluto non solubile, effectum e Natro phosphorico neutrali et Plumbo acetico abundante, tum candefactum.	$3PbO,cPO^5$	406
Sal neutrale, praecipitatum e Plumbo nitrico soluto ope Acidi phosphorici.	$2PbO,HO,cPO^5$	303,5

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Plumbum *b* phosphoricum, **in Acido acetico non solubile, effectum e Natro paraphosphorico ope Plumbi acetici, calore 100° siccatum.**	$2PbO,bPO^5+HO$	**303,5**
Plumbum phosphorosum	$2PbO,PO^3,HO$	**287,5**
Plumbum phtalicum	$2PbO,C^{16}H^4O^6$	**389**
Plumbum rhodanatum	$PbCsy=PbRn$	**161,5**
Plumbum seleniatum	$PbSe$	**142,1**
Plumbum selenicum	PbO,SeO^3	**175,1**
Plumbum seleniosum	PbO,SeO^2	**167,1**
Plumbum silicio-fluoratum	$3PbFl,2SiFl^3$	**523,5**
Plumbum stearinicum	$PbO,\overline{St}$	**386,5**
Plumbum suboxydatum	Pb^2O	**215**
Plumbum succinicum, **sedimentum in solutione fervida exoriens.**	$PbO,\overline{S}$	**161,5**
Plumbum succinicum basicum, **praecipitatum in Natro succinico neutrali soluto ope Aceti plumbici effectum.**	$2(PbO,\overline{S})+PbO$	**434,5**
Plumbum sulfuratum **Cont. 86,61% Pb et 13,39% S.** **Analys. 100 part. rationem habent cum 93,305 part. PbO.**	PbS	**119,5**
Plumbum sulfuricum **Cont. 73,6% PbO et 26,4% SO³.** **Analys. 100 partes rationem habent cum 68,316 part. Pb et 10,561 part. S.**	PbO,SO^3	**151,5**
Plumbum sulfurosum	PbO,SO^2	**143,5**
Plumbum tannicum, **praecipitatum e Plumbo acetico soluto ope copiae abundantis Acidi tannici soluti effectum.**	$3PbO,Qt+3HO$	**952,5**
Idem sal calore 100° C. siccatum.	$3PbO,\overline{Qt}$	**265,5**
Praecipitatum effectum admiscendo solutionem sufficientem Plumbi acetici ad solutionem Acidi tannici tepidam et eluendo praecipitatum aqua fervente.	$3PbO,\overline{Qt}+3PbO+3HO$	**1287**
Praecipitatum, quod oritur, si solutio Plumbi acetici fervida cum solutionis Acidi tannici quantitate non sufficiente commiscetur.	$3PbO,\overline{Qt}+6PbO$	**1594,5**

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
taricum	PbO,$\bar{T}$	177,5
lframicum (acid.)	3PbO,7WO^3+10HO	1236,5
i. q. Aesculina		
st. (Benzoylsalicin)	$C^{40}H^{22}O^{16}$+4HO	426
	$C^{10}H^{10}O^2$	86
lum. Propionaldehyd.	C^6H^5O,HO	58
l. Putant Tritmethylaminum — 5⁰	C^5H^9N=H^2N,C^6H^7	59
	C^6H^7	43
	C^6H^6	42
bromatum		
num (Allylbromür)	C^6H^5Br	121
lenum	$C^6H^4Br^2$	200
chloratum		
num (Allylchlorür)	C^6H^5Cl	76,5
lenum	$C^6H^4Cl^2$	111
	$C^6H^6O^2$,2HO	76
a	C^6H^7O=PrO	51
a hydratum (Propylal- 96⁰	C^6H^7O,HO=PrO,HO	60
a sulfuricum acidum	PrO,SO^3+HO,SO^3	140
	$C^{40}H^{31}N^5O^{12}$=Prot.	—
eri e sanguine	$Prot^{20}$,S^1P	—
ovo	$Prot^{20}$,S^2P	—
	$Prot^{20}$,S^2P	—
abile	$Prot^{20}$,S^1	—
	$Prot^{20}$,S^2	—
	$Prot^{30}$,S^2	—
inum	$C^{27}H^9NO^7$	241
	$C^{18}H^6O^6$+HO	171
a Ol. Cornu Cervi)	$C^{10}H^5N$	79
im	$C^{12}H^4O^2$,2HO	110
Cf. Cellulosa nitricata		
	$C^{20}H^{12}O^6$	180
(eletin)	$C^{54}H^{18}O^{24}$	534

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Quercites (Quercit, Eichelzucker)	$C^{12}H^{12}O^{10}$	164
Quercitrina	$C^{66}H^{30}O^{34}+6HO$	698
Resineïna, urendo e Colophonio effectum.	$C^{20}H^{15}O$	143
Resinon	$C^{22}H^{18}O^{2}$	166
Retinaphtha	$C^{14}H^{8}$	92
Retinol. P. sp. 0,9	$C^{64}H^{32}$	416
Retinylenum (Retinyle)	$C^{18}H^{12}$	120
Rhabarberin. Cf. Acid. chrysophanic.		
Rhodanum	$C^{2}NS^{2}=CyS^{2}=Csy=Rn$	58
Rhodeoretina i. q. Convolvulina		
Rhodio-Ammonium sesquichlorat. Cont. 26,2% Rh.	$3AmCl,Rh^{2}Cl^{3}+3HO$	398,4
" "	$2AmCl,Rh^{2}Cl^{3}+2HO$	335,9
Rhodio-Kali sulfuricum	$KaO,SO^{3};Rh^{2}O^{3},3SO^{3}$	335,4
Rhodio-Kalium sesquichloratum	$2KaCl,Rh^{2}Cl^{3}+2HO$	377,9
Rhodio-Kalium sesquicyanatum	$3KaCy,Rh^{2}Cy^{3}$	377,4
Rhodio-Natrium sesquichloratum Cont. 17,3% Rh.	$3NaCl,Rh^{2}Cl^{3}+24HO$	602,4
Rhodiopentaminum sesquichlorat.	$5H^{3}N,Rh^{2}Cl^{3}$	295,9
Rhodiopentaminum sesquioxydulat. (Pentaminrhodium sesquioxydulatum)	$5H^{3}N,Rh^{2}O^{3}$	213,4
Rhodium. P. spec. 11,0?	$R=Rh$	52,2
Rhodium chloratum	$RhCl$	87,7
Rhodium chloridatum s. sesquichlorat. Analys. Rh rationem habet cum ½ $Rh^{2}Cl^{3}$.	$Rh^{2}Cl^{3}$	210,9
Rhodium oxydatum	RhO^{2}	68,2
Rhodium sesquioxydulatum Analys. Rh rationem habet cum ½ $Rh^{2}O^{3}$.	$Rh^{2}O^{3}$	128,4
Rhodium sesquioxydulat. hydratum	$Rh^{2}O^{3}+5HO$	173,4
Rhodium sesquinitricum	$Rh^{2}O^{3},3NO^{5}$	290,4
Rhodium sulfuratum	RhS	68,2
Rhodium sesquisulfuratum	$Rh^{2}S^{3}$	152,4
Rosanilinum. Fuchsin.	$C^{40}H^{19}N^{3}$	301
Rosanilinum crystallisatum	$C^{40}H^{19}N^{3},2HO$	319
Rottlerina	$C^{22}H^{10}O^{6}$	190
Rubeanum	$C^{2}NHS^{2}$	59

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Rubeanum hydrogenatum i. q. Acidum hydrorubeanicum.	$H(C^2NHS^2)$	60
Rubidium	Rb	85,4
Rubidium carbonicum	RbO,CO^2	115,4
Sal crystallisatum	RbO,CO^2+2HO	133,4
Sal acidum s. bicarbonicum	$RbO,HO,2CO^2$	146,4
Rubidium chloratum	$RbCl$	120,9
Rubidium nitricum	RbO,NO^5	147,4
Rubidium oxydatum	RbO	93,4
Rubidium sulfuricum	RbO,SO^3	133,4
Ruthenio-Ammonium sesquichlorat.	$2AmCl+Ru^2Cl^3$	317,9
Ruthenio-Kalium chloridat. (bischlorat.)	$KaCl+RuCl^2$	197,7
Ruthenio-Kalium sesquichloratum, e solutionibus Ruthenii ope Kalii chlorati praecipitatum.	$2KaCl+Ru^2Cl^3$	359,9
Ruthenio-Kalium cyanatum	$2KaCy,RuCy+3HO$	235,2
Ruthenium. P. spec. 8,6.	Ru	52,2
Ruthenium chloratum	$RuCl$	87,7
Ruthenium sesquichloratum	Ru^2Cl^3	210,9
Ruthenium chloridatum s. bischloratum	$RuCl^2$	123,2
Ruthenium oxydatum	RuO^2	68,2
Ruthenium oxydulatum	RuO	60,2
Ruthenium sesquioxydulatum	Ru^2O^3	128,4
„ „ **hydratum**	Ru^2O^3+3HO	155,4
Ruthenium sulfuricum	$RuO^2,2SO^3$	148,2
Ruthenium sulfuratum	RuS^2	84,2
Ruthenium sesquisulfuratum	Ru^2S^3	152,4
Saccharum cannarium (Rohrzucker)	$C^{12}H^{11}O^{11}$	171
Saccharo-Baryta	$BaO,C^{12}H^{11}O^{11}$	247,5
Saccharo-Calcaria	$4CaO,3C^{12}H^{11}O^{11}$	597
„ „	$2CaO,3C^{12}H^{11}O^{11}$	569
„ „	$3CaO,C^{12}H^{11}O^{11}$	255
„ „	$CaO,C^{12}H^{11}O^{11}$	199
Saccharum cum Natrio chlorato	$NaCl,C^{12}H^{11}O^{11}$	229,5
Saccharum e fructibus (Fruchtzucker)	$C^{12}H^{12}O^{12}$	180
Saccharum interversum (Intervertitz.)	$C^{12}H^{12}O^{12}$	180

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Evaporando solutionem obtentum	$C^{12}H^{12}O^{12}+2HO$	198
Saccharum lactis (cal. 120° siccat)	$C^{12}H^{11}O^{11}$	171
Saccharum lactis cryst. (Milchzucker)	$C^{12}H^{11}O^{11}+HO$	180
Saccharum ex uvis (Traubenzucker)	$C^{12}H^{12}O^{12}$	180
„ „ crystall.	$C^{12}H^{12}O^{12}+2HO$	198
Saccharum cum Natrio chlorato in urina diabetica Natrio chlorato saturata in crystalla concrescens	$NaCl,C^{12}H^{12}O^{12}+HO$	247,5
Salicyle	$C^{14}H^{5}O^{4}=Sa$	121
Salicina	$C^{26}H^{18}O^{14}$	286
Saligenina	$C^{14}H^{8}O^{4}$	124
Saliretina	$C^{14}H^{6}O^{2}$	106
Sanguinarina i. q. Chelerythrina.		
Santonina i. q. Acidum santonicum.	$C^{30}H^{18}O^{6}$	246
Sapogenina	$C^{28}H^{12}O^{4}$	212
Saponina	$C^{64}H^{54}O^{36}$	726
Sarkosinum	$C^{6}H^{7}NO^{4}$	89
Sarkosinum sulfuricum	$C^{6}H^{7}NO^{4},SO^{3}+2HO$	147
Schoenites	$KaO,SO^{3}+MgO,SO^{3}$ $+6HO$	201
Selenium. P. sp. 4,3. Ferv. 700°	Se	39,6
Selenium chloratum s. semichloratum.	$Se^{2}Cl$	114,7
Selenium superchloridatum s. bischloratum.	$SeCl^{2}$	110,6
Selenium bissulfuratum	SeS^{2}	71,6
Selenium tersulfuratum	SeS^{3}	87,6
Silicea i. q. Acidum silicicum.		
Silicium P. spec. 2,49.	Si	21
Silicium bromatum. Ferv. 153°	$SiBr^{3}$	261
Silicium chloratum. Ferv. 59°	$SiCl^{3}$	127,5
Silicium chloro-sulfuratum	$SiCl^{2}S$	108
Silicium fluoratum	$SiFl^{3}$	78
Silicium fluorohydrogenatum i. q. Acidum siliciohydrofluoricum.		
Silicium sulfuratum	SiS^{3}	69

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Sinapinum	$C^{32}H^{23}NO^{10}$	309
Sinapinum sulfocyanatum	$C^{32}H^{23}NO^{10},CyHS^{2}$	368
Sinapinum sulfuricum	$C^{32}H^{23}NO^{10},2SO^{3}+6HO$	443
Sinapolinum (Diallylharnstoff)	$C^{14}H^{12}N^{2}O^{2}$	140
Sinnaminum crystallisatum	$C^{8}H^{6}N^{2}+HO$	91
Smilacina	$C^{15}H^{13}O^{5}$	143
Solanidinum	$C^{50}H^{40}NO^{2}$	370
Solanidinum hydrochloratum	$C^{50}H^{40}NO^{2},HCl$	406,5
Solaninum (sec. Zwenger)	$C^{86}H^{70}NO^{32}=\overset{+}{Sol}$	856
Solanina (sec. Delffs); [Glycosides]	$C^{10}H^{32}O^{14}$	384
Solanina hydrochlorata	$C^{40}H^{32}O^{14},HCl$	420,5
Solaninum hydrochloratum	$C^{86}H^{70}NO^{32},HCl$	892,5
Solaninum oxalicum	$\overset{+}{Sol}^{2},2HO,Ox^{2}$	1802
Solaninum sulfuricum	$\overset{+}{Sol},HO,SO^{3}$	905
Sal acidum	$\overset{+}{Sol},2HO,2SO^{3}$	954
Solanoretina (sec. Delffs)	$C^{28}H^{20}O^{2}$	204
Sorbino-Saccharum (Sorbin.)	$C^{12}H^{12}O^{12}$	180
Sparteïnum	$C^{16}H^{13}N=\overset{+}{Sp}$	123
Sparteïnum trinitrocarbolicum	$\overset{+}{Sp},C^{12}H^{2}N^{3}O^{13}+HO$	352
Spiritus Vini absolutus (Aethyloxydum hydratum.) P. spec. 0,794. Ferv. 78,4°	$C^{4}H^{6}O^{2}=AeO,HO$	46
Cont. 98% AeO,HO. — P. spec. 0,798	AeO,HO+0,104Aq	46,94
Cont. 93,88%. — P. spec. 0,811.	AeO,HO+0,334Aq	49
Cont. 93%. — P. spec. 0,813.	AeO,HO+0,385Aq	49,47
Cont. 92,5%. — P. spec. 0,815.	AeO,HO+0,414Aq	49,73
Cont. 91,1%. — P. spec. 0,818.	AeO,HO+0,5Aq	50,5
Cont. 90,8%. — P. spec. 0,820.	AeO,HO+0,518Aq	50,66
Cont. 89% — P. spec. 0,825.	AeO,HO+0,63Aq	51,68
Cont. 87%. — P. spec. 0,830.	AeO,HO+0,77Aq	52,9
Cont. 86%. — P. spec. 0,833.	AeO,HO+0,83Aq	53,5
Cont. 85%. — P. spec. 0,835.	AeO,HO+0,9Aq	54,1
Cont. 83%. — P. spec. 0,840.	AeO,HO+1,05Aq	55,4
Cont. 80,9% — P. spec. 0,845.	AeO,HO+1,2Aq	56,86
Cont. 78,9%. — P. spec. 0,850.	AeO,HO+1,37Aq	58,3
Cont. 68%. — P. spec. 0,875.	AeO,HO+2,4Aq	67,6
Cont. 66%. — P. spec. 0,880.	AeO,HO+2,62Aq	69,6

Nomina.	Formulae.	Numeri.
Cont. 61,6% — P. spec. 0,893.	AeO,HO+3,2HO	74,7
Cont. 60%. — P. spec. 0,895.	AeO,HO+3,4Aq	76,66
Cont. 58,5%. — P. spec. 0,898.	AeO,HO+3,63Aq	78,7
Cont. 57,8%. — P. spec. 0,900.	AeO,HO+3,73Aq	79,6
Cont. 55,3%. — P. spec. 0,905.	AeO,HO+4,1Aq	83
Stanno-Ammonium chloratum cryst.	AmCl,SnCl+HO	157
Stanno-Ammonium chloridatum s. bischloratum (Pinksalz.)	$AmCl+SnCl^2$	183,5
Stanno-Ammonium jodatum	AmJ,SnJ	331
Stanno-Kalium chloratum cryst.	KaCl,SnCl+HO	178
Stanno-Kalium chloridatum	$KaCl+SnCl^2$	204,5
Stanno-Kalium jodatum cryst.	KaJ,2SnJ	538
Stanno-Natrium chloridatum	$NaCl,SnCl^2+5HO$	233,5
Stanno-Natrium jodatum	NaJ,2SnJ	522
Stanno-Natrium sulfuratum	$2NaS,SnS^2+12HO$	277
Stannum. P. sp. 7,3. Liq. 230°.	Sn	59
Stannum bromatum	SnBr	139
Stannum bromidatum	$SnBr^2$	219
Stannum chloratum siccum	SnCl	94,5
„ „ crystallisat. (Zinnsalz. Sal stanni.)	SnCl+2HO	112,5
Stannum chloratum basicum s. oxychloratum, sedimentum e solutione Stanni chlorati majore copia aquae diluta.	SnCl+SnO+2HO	179,5
Stannum sesquichloratum	Sn^2Cl^3	224,5
Stannum chloridatum s. bischloratum. Spiritus fumans Libavii. P. spec. 2,267 (calore 0° C.) Ferv. 115°	$SnCl^2$	130
Stannum chloridat. crystallisat.	$SnCl^2+5HO$	175
Sal crystallisatum supra Acidum sulfuricum siccatum.	$SnCl^2+3HO$	157
Compositio tinctoria.	$SnCl^2+xAq$	—
Stannum ferrocyanatum	$2SnCy,FeCy=Sn^2Cfy$	224
Stannum jodatum	SnJ	186
Stannum jodidatum s. bisjodatum.	SnJ^2	313
Stannum metastannicum oxydul.	$SnO,Sn^5O^{10}+4HO$	478
Stannum oxydat. ustum (Acid. stannic.)	SnO^2	75

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
§ Sn et 21,33§ O.		
00 part. SnO^2 rationem habent		
3 part. SnO.		
xydatum hydratum,	SnO^2+2HO	93
nperaturae mediae siccatum.	$=bSnO^2,2HO$	93
etazinnoxydhydrat.)		
cuo siccatum	SnO^2+HO	84
xydulatum	SnO	67
„ hydratum	$2SnO+HO$	143
esquioxydulatum	$Sn^2O^3=SnO+SnO^2$	142
hosphorosum	$2SnO,PO^3+HO$	198,5
liciofluoridatum	$3SnFl^2,2SiFl^3$	447
ulfuratum	SnS	75
esquisulfuratum	Sn^2S^3	166
ssulfuratum (Aurum musivum	SnS^2	91
eum.)		
§ Sn et 35,17§ S.		
00 part. rationem habent cum		
rt. SnO vel 82,417 part. SnO^2.		
ulfuricum oxydulatum	SnO,SO^3	107
S. Conf. Boracites		
(Tristearinum.)	$C^6H^5O^3,\overline{St}^3$	890
n	$C^6H^5O^3,HO,\overline{St}^2$	624
num	$C^6H^5O^3,2HO,\overline{St}$	358
yle (Stibaethyl. Triaethyl-	$SbC^{12}H^{15}=SbAe^3=Sbae$	209
spec. 1,324. Ferv. 159°		
yle chlorata	$SbAe^3Cl^2$	280
ylium	$SbAe^4$	238
yloxydum	$SbAe^3O^2$	225
yloxydum nitricum	$SbAe^3O^2+2NO^5$	333
yloxydum sulfuricum	$SbAe^3O^2+2SO^3$	305
onium chloratum	$2AmCl,SbCl^3+2HO$	353,5
„ „	$3AmCl,SbCl^3+3HO$	416
um chloratum	$2BaCl,SbCl^3+5HO$	481,5
m (per-)sulfuratum	$3BaS,SbS^5+6HO$	509,5
tartaric. (Tartarus stibiatus.)	$KaO,\overline{T};SbO^3,\overline{T}+2HO$	343

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Lixivium ultimum post crystallisationem Stibio-Kali tartarici praebet haec crystalla:	$KaO,SbO^3,\overline{T}^4+2HO$ $+5HO$	520
Stibio-Kalium chloratum,	$3KaCl,SbCl^3$	452
crystalla lamellaria praebens;		
Crystalla cubica praebens	$2KaCl,SbCl^3$	377,5
Stibio-Kalium fluoratum	$2KaFl,SbFl^3$	237
Stibio-Kalium (per-)sulfuratum (Kaliumsulfantimoniat.)	$3KaS,SbS^5+9HO$	448
Stibio-Natrium (per-)sulfuratum (Natriumsulfantimoniat. Sal Schlippei.)	$3NaS,SbS^5+18HO$	481
Stibio-Methyle (Trimethylstibin.)	$C^6H^9Sb{=}SbMe^3$	167
Stibio-Methylium	$C^8H^{12}Sb{=}SbMe^4$	182
Stibio-Natrium chloratum	$3NaCl,SbCl^3$	404
Stibio-Natrium fluoratum	$3NaFl,SbFl^3$	305
Stibium. Antimonium. P. sp. 6,7. Liq. 425°	Sb	122
Stibium bromatum. Ferv. 270°	$SbBr^3$	362
Stibium chloratum. Ferv. 223° (Antimonchlorid. Butyrum Antimonii.)	$SbCl^3$	228,5
Stibium chloratum cum Oxydo stibico. (Pulvis Algarothi) aqua fervida praecip	$SbCl^3+5SbO^3$	958,5
Aqua frigida praecipitatum	$SbCl^3+2SbO^3$	299,5
Stibium chloratum liquidum P. spec. 1,35	$3SbCl,2HCl+140Aq$	2018,5
Stibium superchloratum	$SbCl^5$	299,5
Stibium hydrogenatum (Antimonwasserstoff)	SbH^3	125
Stibium jodatum	SbJ^3	503
Stibium oxydatum (Weissspiessglanzerz.)	SbO^3	146
„ „ hydratum	SbO^3+2HO	164
Stibium stibicum (Acidum stibiosum.)	SbO^3+SbO^5	308
Stibium sulfo-chloratum	$SbCl^3S^2$	260,5
Stibium sulfuratum (nigrum) s. tersulfuratum. Antimonium crudum. Grauspiessglanzerz. Cont. 71,765 % Sb et 28,235 % S.	SbS^3	170
Stibium sulfuratum rubeum s. amorphicum, Kermes minerale.	$SbS^3(+xSbO^3)$	—

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Rothspiessglanzerz.	$2SbS^3+SbO^3$	486
quatersulfuratum (?)	$SbS^4(=SbS^3+SbS^5)$	186
quinquiessulfuratum s. Stibium ım aurantiacum.	SbS^5	202
ɜulfuricum (ex $SbO^3,4SO^3+xAq$ ae praecipitatum.)	$2SbO^3,SO^3$	332
tartaricum, efficitur e solutione ɾydati in Acido tartarico soluto, ndo Spiritum vini.	$SbO^3,\bar{T}+HO$	221
modo e solutione spissitudinis praecipitatur:	$SbO^3,HO,\bar{T}^2$	287
n	$C^{14}H^6$	90
n chloratum	$C^{14}H^6,Cl$	125,5
ıa i. q. Strontium oxydat.	SrO	51,8
1,55% Sr et 15,45% O.		
ıa arsenicica	$2SrO,HO,AsO^5+3HO$	264,6
ıa arsenicosa	SrO,AsO^3+4HO	186,8
ıa bromica crystall.	SrO,BrO^5+HO	180,8
120⁰ C. siccata.	$SrO.BrO^5$	171,8
ıa carbonica (Strontianites.)	SrO,CO^2	73,8
0,19% SrO et 29,81% CO^2.		
ıa chlorica	SrO,ClO^5	127,3
ıa chlorosa	SrO,ClO^3	111,3
ıa chromica	SrO,CrO^3	102,1
ıa hydrata	SrO,HO	60,8
„ crystallisata	$SrO,HO+8HO$	132,8
na hyperchlorica	SrO,ClO^7	143,3
na hyposulfurica	SrO,S^2O^5+HO	132,8
na hyposulfurosa	SrO,S^2O^2+6HO	143,3
na jodica, sedimentum in solu- ılis concentrata exoriens.	SrO,JO^5+HO	227,8
one frigida in crystalla concrescens.	SrO,JO^5+6HO	272,8
na lactica	$SrO,\bar{L}+3HO$	159,8
na nitrica, crystalla octaëdrica, solutione calida concentrata, quae oris effecta est.	SrO,NO^5	105,8

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Crystalla frigore orta in solutione minus concentrata:	SrO,NO^5+5HO	150,8
Strontiana phosphorica basica	$3SrO,PO^5$	226,9
Strontiana phosphorica neutralis	$2SrO,HO,PO^5$	184,1
Strontiana seleniosa	SrO,SeO^2	107,4
Sal acidum	$SrO,HO,2SeO^2$	172
Strontiana sulfurica (Coelestin) Cont. 56,42% SrO et 43,58% SO^3.	SrO,SO^3	91,8
Strontiana sulfurosa	SrO,SO^2	83,8
Strontiana vanadica (acida)	$SrO,HO,2VO^3+8HO$	318
Strontiana wolframica	SrO,WO^3	167,8
Sal acidum	$3SrO,7WO^3+4HO$	1003,4
Strontium. P. spec. 2,54.	Sr	43,8
Strontium bromatum	SrBr	123,8
„ „ crystallisatum	SrBr+6HO	177,8
Strontium chloratum	SrCl	79,3
„ „ crystallisatum	SrCl+6HO	133,3
Strontium fluoratum	SrFl	62,8
Strontium jodatum	SrJ	170,8
„ „ crystallisatum	SrJ+6HO	224,8
Strontium silicio-fluoratum	$3SrFl,2SiFl^3$	344,4
Strontium sulfocyanatum	SrCsy+3HO	129,8
Strontium sulfhydratum s. hydrosulfurat.	SrS+HS	76,8
Strontium sulfuratum	SrS	59,8
Strychninum (crystall.)	$C^{42}H^{22}N^2O^4=Str=\overset{+}{S}r$	334
Strychninum aceticum (inspissatione solutionis paratum.)	$\overset{+}{S}tr\bar{A}+HO$	385
Strychninum hydrochloricum	$\overset{+}{S}tr,HCl+3HO$	397,5
Strychninum jodicum	$\overset{+}{S}tr,JO^5+8HO$	573
Strychninum nitricum	$\overset{+}{S}tr,NO^5+HO$	397
Strychninum hydrosulfocyanicum	$\overset{+}{S}tr,HCsy$	393
Strychninum sulfuricum	$\overset{+}{S}tr,SO^3+8HO$	446
Strychninum sulfuricum acidum	$\overset{+}{S}tr,2SO^3+2HO$	432
Strychninum tartaricum	$Str,\bar{T}+5HO$	445

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
um tartaricum acidum	$\overset{+}{St}r\bar{T}+HO,\bar{T}+7HO$	529
(Styryloxydum cinnamylicum).	$C^{36}H^{16}O^{4}$vel	
ıre-Styryläther.	$C^{18}H^{9}O,C^{18}H^{7}O^{3}$	264
Cinnamol. Oleum Styracis.) P. sp. Ferv. 145°	$C^{16}H^{8}$	104
mmtalkohol. Styryloxydhydrat).)°. Liq. 33°	$C^{18}H^{10}O^{2}$	134
dum ($H^2N,C^4H^2O^2$.)	$C^8H^4[N^2H^4]O^4$	58
lum ($HN,C^8H^4O^4$) crystall.	$C^8H^4[NH]O^4+2HO$	117
ım. Cf. Rhodanum.		
. spec. 1,9—2,1. Ferv. 440°	S	16
oratum. Ferv. 64°	SCl	51,5
michloratum. Ferv. 140°	S^2Cl	67,5
latum (?)	SJ	143
ıijodatum (Sulf. jodat. Ph. Germ.)	S^2J	159
rogenat. i. q. Acid. hydrosulfur.	HS	17
nihydrogenatum i. q. Hydroge- ersulfuratum.	HS^2	33
rogenatum	S^2N	46
ites	CaCl+2MgCl+12HO	258,5
	Ta	182
bromatum	$TaBr^5$	582
chloratum	$TaCl^5$	359,5
fluoratum	$TaFl^5$	277
jodatum	TaJ^5	817
oxydatum fuscum	TaO^4	214
sulfuratum	TaS^4	246
alium fluoratum	$2KaFl,TaFl^5$	393
ua calefactum	$2KaFl,TaFl^5+TaO^5$	615
. Isaethionamid.	$C^4H^7NS^2O^6$	125
ethyle	TeAe	93,2
ırgentum (Fossile)	AgTe	172,2
iismuthum (Fossile)	$BiS^3+2BiTe^3$	1063,2
. P. spec. 6,1—6,3.	Te	64,2
bromatum	TeBr	144,2

Nomina.	*Formulae.*	*Num*
Tellurium bromidatum s. bisbromatum.	$TeBr^2$	224,2
Tellurium chloratum	$TeCl$	99,6
Tellurium chloridatum s. bischloratum.	$TeCl^2$	135,2
Tellurium fluoridatum	$TeFl^2$	102,2
Tellurium hydrogenat. Tellurwasserstoff.	HTe	65,2
Tellurium jodatum	TeJ	191,2
Tellurium jodidatum	TeJ^2	318,2
Tellurium oxydatum (Acid. telluriosum.)	TeO^2	80,2
Tellurium sulfuratum (bissulfurat.)	TeS^2	96,2
Tellur. tersulfuratum s. hypersulfurat.	TeS^3	112,2
Terbina i. q. Terbium oxydatum.	TbO	—
Terbium	Tb	—
Terpina (Oleum Terebinthinae hydratum.)	$C^{10}H^{10}O^2+HO$	95
Terpinol. P. spec 0,852. Ferv. 168°.	$C^{20}H^{17}O$	145
Thallio-Alumen	$TlO,SO^3;Al^2O^3,3SO^3$ $+24HO$	639,4
Thallio-Natrum hyposulfurosum	$3(NaO,S^2O^2);2(TlO,S^2O^2)$ $+10HO$	847
Thallium. P. spec 11,8. Liq. 200.	Tl	204
Thallium chloratum	$TlCl$	239,5
Thallium chloridatum	$TlCl^3+2HO$	328,5
Thallium jodatum	TlJ	331
Thallium oxydatum (Thalloxyd)	TlO^3	228
Thallium oxydulatum (Thalloxydul)	TlO	212
Thebaïnum (Paramorphinum.)	$C^{38}H^{21}NO^6=\overset{+}{Tb}$	311
Thebaïnum hydrochloricum	$\overset{+}{Tb},HCl+2HO$	365,5
Theïnum i. q. Coffeïnum.		
Theobrominum. Sublim. 290°	$C^{14}H^8N^4O^4=\overset{+}{The}$	180
Theobrominum hydrochloricum	$\overset{+}{The},HCl$	216,5
Thiocyanum	$C^{10}N^5S^{12}$	322
Thiosinnaminum (Rhodallin. Schwefel-allylharnstoff.)	$C^8H^8N^2S^2$	116
Thorina i. q. Thorium oxydatum (Thonerde.)	ThO	67
[illegible] furica	ThO,SO^3	107

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
ystallisatum calore 50° C. non su- e siccatum.	ThO,SO^3+2HO	125
'stallisatum in solutione calore 15°C. perante evaporando effectum.	ThO,SO^3+5HO	152
Kali sulfuricum	$KaO,SO^3;ThO,SO^3+HO$	203
n	Th	59
n chloratum	$ThCl$	94,5
n oxydatum i. q. Thoria.	ThO	67
. Thymylalcohol. Liq. 46°. Ferv. 230°	$C^{20}H^{14}O^2$	150
Ammonium chloridatum	$3AmCl,TiCl^2$	256,5
" "	$3AmCl,2TiCl^2$	352,5
Kalium fluoratum	$KaFl,TiFl^2$	121
n.	Ti	25
n chloratum	$TiCl$	60,5
n choridatum s. bischloratum.	$TiCl^2$	96
n chloridatum ammoniatum	$TiCl^2+2H^3N$	130
n fluoridatum	$TiFl^2$	63
n nitrogenatum	TiN	39
"	Ti^3N^2	103
"	Ti^5N^3	167
n oxydatum s. Acidum titanicum.	TiO^2	41
" hydratum	TiO^2+HO	50
n oxydulatum (?)	TiO	33
n sesquichloratum	Ti^2Cl^3	156,5
n sesquioxydulatum	Ti^2O^3	74
n (bis-) sulfuratum	TiS^2	57
l. Ferv. 160°	$C^{20}H^{16}$	136
le	$C^{14}H^7$	91
oxydum (Benzäther.) Ferv. 310°	$C^{14}H^7O$	99
oxydum hydratum. Benzyl- Benzalcohol. Ferv. 207°	$C^{14}H^7O+HO$	108
um. Ferv. 198°	$C^{14}H^9N$	107
um hydrochloricum	$C^{14}H^9N,HCl$	143,5
um sulfuricum	$C^{14}H^9N,SO^3+HO$	156
'. sp. 0,87. Ferv. 104°	$C^{14}H^8$	92

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Toluyle	$C^{16}H^{9}$	105
Toluyloxydum hydratum. Toluylalcohol.	$C^{16}H^{9}O,HO$	122
Trehalose (Mycose) crystallisata	$C^{12}H^{11}O^{11}+2HO$	189
Triaethylaminum	$C^{12}H^{15}N=NAe^{3}$	101
Triamylaminum. Ferv. 257°	$C^{30}H^{33}N=NAyl^{3}$	227
Trimethylaminum Ferv. 5°	$C^{6}H^{9}N=NMe^{3}$	59
Trinitrophenylalcohol i. q. Acid. trinitrocarbolicum		
Trityl — cf. Propyl —		
Tyrosinum	$C^{18}H^{11}NO^{6}$	181
Umbelliferon	$C^{12}H^{4}O^{4}$	108
Uranio-Ammonum oxydatum	$H^{3}N+U^{2}O^{3}(+x\,aq)$	161
Uranio-Ammonum carbonicum	$2(AmO,CO^{2});U^{2}O^{3},CO^{2}$	262
Uranio-Ammonum phosphoricum	$AmO,2U^{2}O^{3},PO^{5}$	385,5
Uranio-Kali sulfuricum	$KaO,SO^{3}+U^{2}O^{3},SO^{3}$ $+2HO$	289
Uranio-Natrum carbonicum	$2(NaO,CO^{2})+U^{2}O^{3},CO^{2}$	272
Uranium. P. spec. 18,4.	U	60
Uranium aceticum. Crystalla cal. 20° concrescentia.	$U^{2}O^{3},\bar{A}+3HO$	222
Uranium arsenicicum oxydatum	$2U^{2}O^{3},AsO^{5}$	403
Cont. 28,54 % AsO^{5}.		
Sal acidum	$U^{2}O^{3},2HO,AsO^{5}+3HO$	304
Sal neutrale	$2U^{2}O^{3},HO,AsO^{5}+8HO$	475
Uranium bromatum	$UBr+4HO$	176
Uranium oxybromidatum (Uranbioxybromid)	$U^{2}Br^{3},2U^{2}O^{3}$	504
Uranium chloratum	UCl	95,5
Uranium chloridatum (?)	$U^{2}Cl^{3}$	226,5
Uranium oxychloridatum. (Uranbiacichlorid.)	$U^{2}Cl^{3},2U^{2}O^{3}$	514,5
Idem cum Kalio chlorato conjunctum et crystallisatum.	$3KaCl,U^{2}Cl^{3},2U^{2}O^{3}$ $+6HO$	792
Uranium ferrocyanatum	$U^{2}Cfy$	226
Uranium nitricum oxydatum	$U^{2}O^{3},NO^{5}+6HO$	252
Uranium oxalicum oxydatum	$U^{2}O^{3},\bar{O}x+3HO$	207
Uranium oxalicum oxydulatum	$UO,\bar{O}x+3HO$	131

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri*
m oxydatum	U^2O^3	144
,, hydratum	U^2O^3,HO	153
m oxydulato-oxydatum	$U^3O^4=UO+U^2O^3$	212
n oxydulatum	UO	68
m phosphoricum cryst. acid.	$U^2O^3,2HO,cPO^5+3HO$	260,5
ntrale, quod crystalla praebet, quae d 8 aequivalentia aquae crystalli- ntinent.	$2U^2O^3,HO,PO^5$	368,5
sicum, quod cum aliis salibus con- m reperitur.	$3U^2O^3,PO^5$	503,5
n sulfuricum oxydulatum	UO,SO^3+4HO vel	144
lisatum. Uranvitriol.	UO,SO^3+2HO	126
sicum	$2UO,SO^3+2HO$	194
n $\frac{1}{3}$ sulfuricum oxydat. cryst.	U^2O^3,SO^3+3HO	211
al calore 300° C. exsiccatum.	U^2O^3,SO^3	184
m $\frac{2}{3}$ sulfuricum oxydatum	$U^2O^3,2SO^3$	244
n sulfurosum	$2UO,SO^2+2HO$	186
n sulfurosum oxydatum	U^2O^3,SO^2+4HO	212
larnstoff. Carbamid.)	$C^2H^4N^2O^2$	60
um Hydrargyro oxydato, e solutione Ureae, Kali superans nte, addito Hydrargyro chloridato.	$C^2H^4N^2O^2+3HgO$	384
um Natrio chlorato	$C^2H^4N^2O^2,NaCl+2HO$	136,5
trica	$C^2H^4N^2O^2,NO^5+HO$	123
n (in foliis Uvae ursi)	$C^{20}H^{16}O^2$	152
lehydum. Valeral. Ferv. 100°	$C^{10}H^9O+HO$	86
itril. Butyle cyanata. Ferv. 125°	$C^{10}H^9N$	83
. Ferv. 160°	$C^{18}H^{18}O^2$	142
;	$C^{10}H^9$	69
nyle	$C^{10}H^9$	69
xydum hydrat. (Valeraldehyd.)	$C^{10}H^9O+HO$	86
m (Vanad)	V	68,6
m bromidatum	VBr^2	228,6
m chloridatum s. bischlorat.	VCl^2	139,6
um hyperchloridat. s. terchlorat.	VCl^3	175,1
m fluoridatum	VFl^2	106,6

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Vanadium hyperfluoridatum	VFl^3	125,6
Vanadium hypoxydatum s. suboxydat.	VO	76,6
Vanadium jodidatum	VJ^2	322,6
Vanadium oxydatum s. Acid. vanadiosum	VO^2	84,6
Vanadium (bis-) sulfuratum	VS^2	100,6
Vanadium tersulfuratum	VS^3	116,6
Vanadium sulfuricum crystallisatum	$VO^2,2SO^3+4HO$	200,6
Vanillina. Liq. 76°. Sublim. 150°.	$C^{20}H^6O^4$	158
Veratrinum	$C^{64}H^{52}N^2O^{16}=Vc$	592
Veratrinum sulfuricum	$\overset{+}{Ve},SO^3+HO$	641
Wolframio-Kalium sulfuratum	KaS,WS^3	195
Wolframio-Natrum wolframicum	NaO,WO^3+WO^2,WO^3	371
Wolframium. P. spec. 17,6	W	92
Wolframium bromidatum s. bisbromat.	WBr^2	252
Wolframium hyperbromidat. s. terbromat.	$W^2Br^5=WBr^2+WBr^3$	584
Wolframium oxyhyperbromidatum	$WBr^3,2WO^3$	484
Wolframium chloridatum s. bischlorat.	WCl^2	163
Wolframium hyperchloridat. s. terchlorat.	WCl^3	198,5
Wolframium chloridato-hyperchloridatum	$W^2Cl^5=WCl^2+WCl^3$	361,5
Wolframium oxyhyperchloridatum. (Wolframbiacisuperchlorid.)	$WCl^3,2WO^3$	314,5
Wolframium nitretamidatum (Wolframnitretamid.)	$2WN,WH^2N$	320
Wolframium oxydatum. Cont. 85,2% W	WO^2	108
Oxydum wolframicum caeruleum (Suboxydum) s. Wolframium wolframicum.	$W^2O^5=WO^2+WO^3$	224
Wolframium sulfuratum s. bissulfurat.	WS^2	124
Wolframium hypersulfurat. s. tersulfurat.	WS^3	140
Xanthanum	$CyS^3=C^2NS^3=Xn$	74
Xanthinum (Xanthicoxyd)	$C^{10}H^4N^4O^4$	152
Xanthinum hydrochloricum	$C^{10}H^4N^4O^4,HCl$	188,5
Xylidinum Ferv. 214°	$C^{16}H^{11}N$	121
Xyloïdinum. Amylum nitrosatum.	$C^{12}H^9(NO^4)O^{10}$	207
Xylolum (i. q. Xylenum.) Ferv. 128°	$C^{16}H^{10}$	106
Xylyle	$C^{18}H^{11}$	119

Nomina	*Formulae.*	*Numeri.*
(Gadolinia) i. q. Yttrium oxydatum.	YO	42
carbonica	YO,CO^2+3HO	91
nitrica	YO,NO^5+3HO	123
sulfurica	$2(YO,SO^3)+5HO$	209
n	Y	34
m chloratum crystallisat.	$YCl+6HO$	123,5
n sulfuratum	YS	50
Aethyle	$C^4H^5Zn{=}AeZn$	61,6
Ammonium chloratum cryst.	$AmCl,ZnCl+HO$	130,6
iuore ex 1 parte Ammonii chlorati art. Zinci chlorati parato crystalla escunt:	$AmCl,2ZnCl+4HO$	225,7
Ammonium jodatum	AmJ,ZnJ	304,6
Amyle (Zinkamyl)	$C^{10}H^{11}Zn{=}ZnAyl$	103,6
Baryum jodatum	$BaJ,2ZnJ$	514,7
Kali carbonicum, quod in solu- Zinci oxydati alkalina exoritur.	$KaO,CO^2;ZnO,CO^2+2HO$	149,6
Kali sulfuricum	$KaO,SO^3;ZnO,SO^3+6HO$	221,6
Kalium chloratum cryst.	$KaCl,ZnCl+HO$	151,6
Kalium cyanatum	$KaCy,ZnCy$	123,6
Kalium jodatum	$KaJ,2ZnJ$	485,2
Natrium cyanatum	$NaCy,2ZnCy+5HO$	211,2
Natrium jodatum	$NaJ,2ZnJ+3HO$	496,2
Natrium sulfuricum	$NaO,SO^3;ZnO,SO^3+4HO$	187,6
Methyle (Zinkmethyl)	$C^2H^3Zn{=}ZnMe$	47,6
i. P. sp. 6,86. Liq. 400. Ferv. 1040°	Zn	32,6
i aceticum	$ZnO,\bar{A}+3HO$	118,6
i arsenicicum basicum	$3ZnO,AsO^5+8HO$	308,8
i borofluoratum	$ZnFl,BFl^3$	119,5
i bromatum	ZnBr	112,6
i bromatum ammoniacatum	$ZnBr+H^3N$	129,6
i bromicum	ZnO,BrO^5+6HO	214,6
i carbonicum (Galmei. Lapis calinaris.)	ZnO,CO^2	62,6
lithe. Flores Zinci nativi.	$3ZnO,CO^2+3HO$	170,8
superficialis Zinci attactu aëris effect.	$5ZnO,2CO^2+3HO$	274
ipitatum e sale zincico neutrali effe- ope Natri carbonici et calore 100° C.	$8ZnO,3CO^2+6HO$	444,8

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
Idem praecipitatum temperatura media effectum ope Natri carbonici abundantis:	$3ZnO,CO^2+3HO$	170,8
et siccatum calore 100° C.	$10ZnO,3CO^2+7HO$	535
Idem praecipitatum e liquoribus tepidis effectum et calore 50–80° C. siccatum.	ZnO,CO^2+ZnO,HO	112,2
Zincum chloratum	$ZnCl$	68,1
„ „ crystallisatum	$ZnCl+HO$	77,1
In Spiritu vini crystallisatum	$2ZnCl+AeO,HO$	182,2
Zincum chloratum basicum	$ZnCl+xZnO$	—
Zincum chloratum ammoniacat. cryst.	$ZnCl+2H^3N+HO$	111,1
Calore 150° C. siccatum	$ZnCl+H^3N$	85,1
Zincum chloricum	ZnO,ClO^5+6HO	116,1
Zincum cyanatum	$ZnCy$	58,6
Zincum ferricyanatum	$3ZnCy,Fe^2Cy^3=Zn^3Cfdy$	309,8
Zincum ferrocyanatum	$2ZnCy,FeCy+3HO$ $=Zn^2Cfy+3HO$	198,2
Praecipitando e sale zincico ope Kali zootici abundantis effectum.	$Ka^2Cfy,3Zn^2Cfy+12HO$	805,7
Zincum ferrocyanat. ammoniacatum, effectum in solutione ammoniacali salis Zinci ope Kalii ferrocyanati.	$2Zn^2Cfy,3H^3N+2HO$	411,4
Zincum fluoratum	$ZnFl$	51,6
Zincum hypophosphorosum	$ZnO,2HO,PO$	98,1
Zincum hyposulfuricum	ZnO,S^2O^5+6HO	166,6
Zincum hyposulfurosum	ZnO,S^2O^2	88,6
Zincum jodatum	ZnJ	159,6
Zincum jodatum ammoniacatum	$ZnJ+2H^3N$	193,6
Zincum jodicum	ZnO,JO^5+2HO	225,6
Zincum lacticum	$ZnO,L+3HO$	148,6
Zincum nitricum	ZnO,NO^5+6HO	148,6
Zincum oxydatum. Cont. 80,29% Zn.	ZnO	40,6
„ „ hydratum	ZnO,HO	49,6
In solutione Zinci oxydati, ope Natri caustici effecta, per longius tempus reposita, crystalla concrescunt:	$Zn,HO+HO$	58,6
Zincum phosphoricum (basic.)	$3ZnO,cPO^5+2HO$	211,3
Zincum phosphoricum (neutrale)	$2ZnO,HO,cPO^5+2HO$	179,7

Nomina.	*Formulae.*	*Numeri.*
selenicum cryst.	ZnO,SeO^3+7HO	167,2
silicicum (Kieselgalmei.)	$2(3ZnO,SiO^3)+3HO$	360,6
siliciofluoratum	$3ZnFl,2SiFl^3$	310,8
sulfocarbolicum	$ZnO,SO^3;C^{12}H^5O,SO^3$	205,6
stallisatum	$ZnO,SO^3;C^{12}H^5O,SO^3$	
	$+7HO$	268,6
sulfuratum	ZnS	48,6
„ hydratum,	$ZnS+HO$	57,6
e 40—50° C. siccatum.		
6,60% Zn, 27,78% S, et 15,62% HO.		
sulfuricum siccum	ZnO,SO^3	80,6
„ cryst. Vitriolum zincicum.	ZnO,SO^3+7HO	143,6
100° C. siccatum.	ZnO,SO^3+HO	89,6
sicum	$ZnO,SO^3+x(ZnO,HO)$	—
sulfuricum ammoniacat. cryst.	ZnO,SO^3+2H^3N+4HO	150,6
sulfurosum	ZnO,SO^2+2HO	90,6
tannicum	$3ZnO,\overline{Qt}$	712,8
valerianicum (officinale) e so-ebullienti secretum	$ZnO,\overline{Va}$	133,6
solutione aquosa calore 10—20° ystalla concretum	$ZnO,\overline{Va}+12HO$	241,6
sicum, quod oritur coquendo eva-idoque solutionem salis neutralis.	$3(ZnO,\overline{Va})+ZnO,HO$	450,4
i. q. Zirconium oxydatum.	Zr^2O^3	91,2
carbonica	$2Zr^2O^3,CO^2+6HO$	258,4
hydrata	$2Zr^2O^3+3HO$	209,4
silicica (Zircon. Hyacynth)	Zr^2O^3,SiO^3	136,2
sulfurica	$Zr^2O^3,3SO^3$	211,2
sulfurica basica	$2Zr^2O^3,3SO^3$	302,4
„ „	Zr^2O^3,SO^3	131,2
m	Zr	33,6
m bromatum	Zr^2Br^3	307,2
m chloratum	Zr^2Cl^3	173,7
m chloratum basicum	Zr^2Cl^3,Zr^2O^3+27HO	507,9
hloratum crystallisat.		
m silicio-fluoratum	$3Zr^2Fl^3,2SiFl^3$	528,6
m oxydatum. i. q Zirconia	Zr^2O^3	91,2

Tabula

numerorum, quibuscum numeri ponderis corporum, quae analysis quantitativa chemica exhibet, multiplicandi sunt, ut numeri ponderis corporum, qui quaeruntur, reperiantur.

Exemplum: Si analysis Argenti chloridati Grammata 1,5 exhibuit, ex quibus pondus Argenti metallici quaerendum est, ratiocinium hoc est: $1{,}5 \times 0{,}75261 = 1{,}128015$. Grammata 1,5 Argenti chloridati continent 1,128015 Grammata Argenti metallici.

Series corporum elementariorum	Nomina et formulae corporum, quae analysis chemica pondere exhibet	Numerus multiplicans (Factor)	Nomina et formulae corporum, quorum pondus quaeritur
Aluminium $Al=13{,}7$	Al^2O^3 Alumina	0,53307	Al Aluminium
Ammonium $H^4N=Am=18$	$AmCl$ Ammonium chloratum	0,31776	H^3N Ammonum gasiforme
	$AmCl,PtCl^2$ Platino-Ammonium chloridatum	0,07616	H^3N Ammonum gasiforme
	$AmCl\ PtCl^2$ Platino-Ammonium chloridatum	0,11649	$H^4NO=AmO$ Ammonum
Argentum $Ag=108$	$AgCl$ Argentum chloridat.	0,75261	Ag Argentum
	$AgCl$ Argentum chloridat.	0,80836	AgO Argentum oxydatum
	$AgCy$ Argentum cyanidatum	0,806	Ag Argentum
	AgS Argentum sulfuratum	0,871	Ag Argentum
	AgS Argentum sulfuratum	0,9355	AgO Argentum oxydatum
	AgS Argentum sulfuratum	1,371	AgO,NO^5 Argentum nitricum
Arsenium $As=75$	AsO^3 Acidum arsenicosum	0,75757	As Arsenium

rsenium As=75	AsO^5 **Acidum arsenicicum**	0,65217	As Arsenium
	AsO^5 **Acidum arsenicicum**	0,86087	AsO^3 Acidum arsenicosum
	AsS^3 **Arsenium tersulfurat.**	0,80488	AsO^3 Acidum arsenicosum
	AsS^3 Arsenium tersulfurat.	0,93496	AsO^5 Acidum arsenicicum
	$AmO,2MgO,AsO^5+HO$ Magnesia-Ammonum arsenicic., cal. 90—100° siccatum.	0,60526	AsO^5 Acidum arsenicicum
	$AmO,2MgO,AsO^5+HO$ Magnesia-Ammonum arsenicic., cal. 90—100° siccatum.	0,52105	AsO^3 Acidum arsenicosum
	$2MgO,AsO^5$ Magnesia arsenicica	0,4839	As Arsenium
	$2MgO,AsO^5$ Magnesia arsenicica	0,63871	AsO^3 Acidum arsenicosum
	$2MgO,AsO^5$ Magnesia arsenicica	0,7419355	AsO^5 Acidum arsenicicum
	$2MgO,AsO^5$ Magnesia arsenicica	0,79355	AsS^3 Arsenium tersulfurat
	Au Aurum	0,75381	AsO^3 Acidum arsenicosum
Baryum Ba=68,5	BaO Baryta	0,89542	Ba Baryum
	BaO,SO^3 Baryta sulfurica	0,65665	BaO Baryta
	BaO,CO^2 Baryta carbonica	0,77665	BaO Baryta
	$BaCl$ Baryum chloratum	0,73558	BaO Baryta
	$3BaFl,2SiFl^3$(=418,5) Baryum silicio-fluorat.	0,49104	Ba Baryum
	$3BaFl,2SiFl^3$ Baryum silicio-fluorat.	0,54839	BaO Baryta
	BaO,SO^3 Baryta sulfurica	0,8455	BaO,CO^2 Baryta carbonica

Bismuthum Bi=210	BiO^3 Bismuthum oxydatum	0,8 9743	Bi Bismuthu
	BiS^3 Bismuthum sulfuratum	0,81396	Bi Bismuthu
	BiS^3 Bismuthum sulfuratum	0,907	BiO^3 Bismuthum ox
Boron B=11	BO^3 Acidum boricum	0,3143	B Boron
	$KaFl,BFl^3$ Kalium borofluoratum	0,27778	BO^3 Acidum bor
Bromum Br=80	AgBr Argentum bromidatum	0,42553	Br Bromun
Cadmium Cd=56	CdO Cadmium oxydatum	0,875	Cd Cadmiu
	CdS Cadmium sulfuratum	0,88889	CdO Cadmium ox
	CdS Cadmium sulfuratum	0,77778	Cd Cadmiu
Calcium Ca=20	CaO Calcaria	0,71429	Ca Calciu
	CaO,CO^2 Calcaria carbonica	0,56	CaO Calcari
	CaO,SO^3 Calcaria sulfurica	0,41176	CaO Calcari
	CaO,SO^3 Calcaria sulfurica	0,7353	CaO,CO^2 Calcaria carl
Carboneum C=6	CO^2 Acidum carbonicum	0,22727	CaO,CO^2 Calcaria carl
	CO^2 Acidum carbonicum	0,27273	C Carboneu
	CaO,CO^2 Calcaria carbonica	0,44	CO^2 Acidum carb
	BaO,CO^2 Baryta carbonica	0,22335	CO^2 Acidum carb
	Au Aurum	0,54823	$\overline{Ox}$ Acidum oxa
	CaO,CO^2 Calcaria carbonica	0,72	$\overline{Ox}$ Acidum ox

Chlorum Cl=35,5	AgCl Argentum chloridatum	0,24738	Cl Chlorum
	AgCl Argentum chloridatum	0,25435	HCl Acidum hydrochloric.
	AgCl Argentum chloridatum	0,526133	ClO^5 Acidum chloricum
	AgCl Argentum chloridatum	0,85366	KaO,ClO^5 Kali chloricum
Chromium Cr=26,3	Cr^2O^3 Chromium oxydatum	0,68668	Cr Chromium
	Cr^2O^3 Chromium oxydatum	0,31332	CrO^3 Acidum chromicum
	PbO,CrO^3 Plumbum chromicum	0,31088	CrO^3 Acidum chromicum
Cobaltum Co=29,5	Co Cobaltum	1,27119	CoO Cobaltum oxydulatum
	CoO,SO^3 Cobaltum sulfuricum oxydulatum	0,48387	CoO Cobaltum oxydulatum
Cuprum Cu=31,7	CuO Cuprum oxydatum	0,79849	Cu Cuprum
	Cu^2S Cuprum subsulfuratum	0,79849	Cu Cuprum
	Cu^2CyS^2 Cuprum rhodanatum	0,518	Cu Cuprum
	Cu^2CyS^2 Cuprum rhodanatum	0,6487	CuO Cuprum oxydatum
Ferrum Fe=28	Fe^2O^3 Ferrum oxydatum	0,7	Fe Ferrum
	Fe^2O^3 Ferrum oxydatum	0,9	FeO Ferrum oxydulatum
	Au Aurum	1,09645	FeO Ferrum oxydulatum
Fluor Fl=19	CaFl Calcium fluoratum	0,48718	Fl Fluor
	$SiFl^3$ Silicium fluoratum	0,73077	Fl Fluor

Fluor	$PbFl$		Fl
$Fl=19$	Plumbum fluoratum	0,16511	Fluor
	$3BaFl,2SiFl^3$		Fl
	Baryum silicio-fluorat.	0,40627	Fluor
	$3BaFl,2SiFl^3$		$3HFl,2SiFl^3$
	Baryum silicio-fluorat.	0,5132	Acidum silicio-fl
Hydrargyrum	Hg		Hg^2O
$Hg=100$	Hydrargyrum		Hydrargyrum o
	Hg	0,84926	HgO
	Hydrargyrum	1,08	Hydrargyrum o
	Hg^2Cl		Hg
	Hydrargyrum chlorat.	1,04	Hydrargyru
	Hg^2Cl		Hg^2O
	Hydrargyrum chlorat.	0,88323	Hydrargyrum o
	Hg^2Cl		HgO
	Hydrargyrum chlorat.	0,9172	Hydrargyrum c
	HgS		Hg
	Hydrargyrum sulfurat.	0,86207	Hydrargyr
	HgS		HgO
	Hydrargyrum sulfurat.	0,93103	Hydrargyrum c
Hydrogenium	HO		H
$H=1$	Aqua	0,11111	Hydrogeni
Jodum	AgJ		J
$J=127$	Argentum jodidatum	0,54043	Jodum
	PdJ		J
	Palladium jodatum	070438	Jodum
Kalium	KaO		Ka
$Ka=39$	Kali	0,83	Kalium
	KaO,SO^3		KaO
	Kali sulfuricum	0,54023	Kali
	KaO,NO^5		KaO
	Kali nitricum	0,46535	Kali
	KaO,NO^5		KaO,CO^2
	Kali nitricum	0,68317	Kali carboni
	$KaCl$		Ka
	Kalium chloratum	0,52349	Kalium
	$KaCl$		KaO
	Kalium chloratum	0,63088	Kali

alium a=39	$KaCl,PtCl^2$ Platino-Kalium chloridatum	0,19247	KaO Kali
	$KaCl,PtCl^2$ Platino-Kal. chloridat.	0,30508	$KaCl$ Kalium chloratum
esium =12	MgO Magnesia	0,6	Mg Magnesium
	MgO,SO^3 Magnesia sulfurica	0,33334	MgO Magnesia
	$2MgO,bPO^5$ Magnesia pyrophosphorica usta	0,35875	MgO Magnesia
num :27,6	MnO Manganum oxydulatum	0,77528	Mn Manganum
	MnO,Mn^2O^3 Manganum oxydulato-oxydatum	0,72125	Mn Manganum
	Mn^2O^3 Manganum oxydatum	0,69697	Mn Manganum
	MnO,SO^3 Manganum sulfuricum siccum	0,4709	MnO Manganum oxydulat.
	MnO,Mn^2O^3 Manganum oxydulato-oxydatum	0,93031	MnO Manganum oxydulat.
	MnO,Mn^2O^3 Manganum oxydulato-oxydatum	1,03484	Mn^2O^3 Manganum oxydatum
	MnO,Mn^2O^3 Manganum oxydulato-oxydatum	1,13938	MnO^2 Manganum hyperoxydatum
	MnO,Mn^2O^3 Manganum oxydulato-oxydatum	1,34843	MnO^3 Acidum manganicum
	MnO,Mn^2O^3 Manganum oxydulato-oxydatum	1,45296	Mn^2O^7 Acidum hypermanganicum
enum :48	MoO^3 Acidum molybdaenicum	0,66667	Mo Molybdaenum

Molybdaenum Mo=48	MoS^2 Molybdaenum sulfurat.	0,6	Moly
	MoS^2 Molybdaenum sulfurat.	0,9	Acidum
Natrium Na=23	NaO Natrum	0,74194	N
	NaO,NO^5 Natrum nitricum	0,3647	N:
	NaO,SO^3 Natrum sulfuricum	0,43662	N
	$NaCl$ Natrium chloratum	0,53	N
	$NaCl$ Natrium chloratum	0,39317	Na
	$NaCl$ Natrium chloratum	0,906	Na Natrum
	NaO,CO^2 Natrium carbonicum	0,5849	N
Niccolum Ni=29,5	NiO Niccolum oxydulatum	0,78667	Nic
Nitrogenium N=14	$AmCl$ Ammonium chloratum	0,26168	Nitr
	$AmCl$ Ammonium chloratum	1,009345	Acidun
	$AmCl,PtCl^2$ Platino-Ammonium chloridatum	0,06273	Nitr
	Pt Platinum	0,14184	Nitr
	Ag Argentum	0,351852	Acidum
	CaO,CO^2 Calcaria carbonica	1,08	Acidum
	BaO,SO^3 Baryta sulfurica	0,46352	Acidum
	$AgCy$ Argentum cyanatum	0,19403	C? Cy
	$AgCy$ Argentum cyanatum	0,2015	Acidum

ogenium N=14	AgRn Argentum rhodanatum	0,35	C^2NS^2 Rhodanum
	AgRn Argentum rhodanatum	0,355422	H,C^2NS^2 Acidum rhodanicum
ygenium O=8	Al^2O^3 Alumina	0,46693	
	HO Aqua	0,88889	
	AgO Argentum oxydatum	0,06897	
	AsO^3 Acidum arsenicosum	0,24243	
	AsO^5 Acidum arsenicicum	0,34783	
	BaO Baryta	0,10457	
	BiO^3 Bismuthum oxydatum	0,10256	
	CdO Cadmium oxydatum	0,125	
	CaO Calcaria	0,28571	O Oxygenium
	Cr^2O^3 Chromium oxydatum	0,31332	
	CoO Cobaltum oxydulatum	0,21334	
	CuO Cuprum oxydatum	0,20151	
	Fe^2O^3 Ferrum oxydatum	0,3	
	FeO Ferrum oxydulatum	0,22223	
	HgO Hydrargyrum oxydat.	0,07407	
	Hg^2O Hydrargyrum oxydulat.	0,03846	
	KaO Kali	0,17021	

Oxygenium $O=8$	MgO Magnesia	0,4	Ox
	MnO Manganum oxydulatum	0,22472	
	MnO,Mn^2O^3 Manganum oxydulato-oxydatum	0,27875	
	Mn^2O^3 Manganum oxydatum	0,30303	
	NaO Natrum	0,25806	
	NiO Niccolum oxydulatum	0,21334	
	PbO Plumbum oxydatum	0,07175	
	SiO^3 Acidum silicicum	0,53334	
	SbO^3 Stibium oxydatum	0,16438	
	SnO^2 Stannum oxydatum	0,21334	
	SrO Strontiana	0,15444	
	ZnO Zincum oxydatum	0,19704	
Palladium $Pd=53,3$	PdJ Palladium jodatum	0,29567	Pal
Phosphorus $P=31,5$	PO^5 Acidum phosphoricum	0,44056	Pho
	PO^5 Acidum phosphoricum	0,55245	Acid.hyp
	$3AgO,PO^5$ Argentum phosphoric.	0,17044	Acidum
	$2AgO,bPO^5$ Argentum pyrophosphoricum	0,23558	Acidum
	BiO^3,PO^5 Bismuthum phosphoric.	0,23404	Acidum

sphorus '=31,5	Fe^2O^3,PO^5 Ferrum phosphoricum	0,47195	PO^5 Acidum phosphoric.
	$2MgO,PO^5$ Magnesia pyrophosphor.	0,28251	P Phosphorus
	$2MgO,PO^5$ Magnesia pyrophosphorica	0,64125	PO^5 Acidum phosphoric.
	$2MgO,PO^5$ Magnesia pyrophosphorica	0,35426	PO Acidum hypophosphorosum
	$2MgO,PO^5$ Magnesia pyrophosphorica	0,49776	PO^3 Acidum phosphoros.
	Au Aurum	0,15038	PO Acid.hypophosphoros.
	Hg^2Cl Hydrargyrum chlorat.	0,04193	PO Acid.hypophosphoros.
	$3CaO,PO^5$ Calcaria phosphorica basica	0,45981	PO^5 Acidum phosphoric.
	$2Ur^2O^3,PO^5$ Uranium oxydatum phosphoricum	0,19889	PO^5 Acidum phosphoric.
lumbum 'b=103,5	PbO Plumbum oxydatum	0,92825	Pb Plumbum
	PbO,SO^3 Plumbum sulfuricum	0,73597	PbO Plumbum oxydatum
	PbCl Plumbum chloratum	0,7446	P Plumbum
	PbS Plumbum sulfuratum	0,93305	PbO Plumbum oxydatum
elenium e=39,6	BaO,SeO^3 Baryta selenica	0,45396	SeO^3 Acidum selenicum
	BaO,SeO^3 Baryta selenica	0,39686	SeO^2 Acidum seleniosum
	SeS^2 Selenium bissulfurat.	0,55307	Se Selenium
	Se Selenium	1,4041	SeO^2 Acidum seleniosum
	Se Sèlenium	1,6061	SeO^3 Acidum selenicum

Siliċium $Si=21$	$3BaFl,2SiFl^3$ Baryum silicio-fluorat.	0,0998	Si Silicium
	$3BaFl,2SiFl^3$ Baryum silicio-fluorat.	0,21383	SiO^3 Acidum silicic
Stannum $Sn=59$	SnO^2 Stannum oxydatum	0,78667	Sn Stannum
	SnO^2 Stannum oxydatum	0,89334	SnO Stannum oxydula
	SnS^2 Stannum bissulfurat.	0,736264	SnO Stannum oxydulat
	SnS^2 Stannum bissulfurat.	0,82418	SnO^2 Stannum oxydati
Stibium $Sb=122$	SbO^3 Stibium oxydatum	0,83562	Sb Stibium
	SbS^3 Stibium sulfuratum	0,71765	Sb Stibium
	SbO^4 Acidum stibiosum	0,79221	Sb Stibium
	SbO^4 Acidum stibiosum	0,948	SbO^3 Stibium oxydat
Strontium $Sr=43,8$	SrO Strontiana	0,84556	Sr Strontium
	SrO,SO^3 Strontiana sulfurica	0,56427	SrO Strontiana
	SrO,CO^2 Strontiana carbonica	0,70189	SrO Strontiana
Sulfur $S=16$	BaO,SO^3 Baryta sulfurica	0,13734	S Sulfur
	BaO,SO^3 Baryta sulfurica	0,27467	SO^2 Acidum sulfuros
	BaO,SO^3 Baryta sulfurica	0,206	S^2O^2 Acidum hyposulfi
	BaO,SO^3 Baryta sulfurica	0,34335	SO^3 Acidum sulfuric
	BaO,SO^3 Baryta sulfurica	0,309	S^2O^5 Acidum hyposulfi
	PbS Plumbum sulfuratum	0,13389	S Sulfur

Sulfur $S=16$	PbS Plumbum sulfuratum	0,14226	S Acidum hydrosulfuric.
	AsS^3 Arsenium tersulfurat.	0,39024	S Sulfur
	AgS Argentum sulfuratum	0,129	S Sulfur
Thallium $Tl=204$	TlO,SO^3 Thallium sulfuricum	0,8361	Tl Thallium
	TlO,SO^3 Thallium sulfuricum	0,869	TlO Thallium oxydatum
	TlJ Thallium jodatum	0,6163142	Tl Thallium
	TlJ Thallium jodatum	0,6405	TlO Thallium oxydatum
Uranium $U=60$	U^3O^4 Uranium oxydato-oxydulatum	0,84906	U Uranium
	U^3O^4 Uranium oxydato-oxydulatum	1,0189	U^2O^3 Uranium oxydatum
	U^3O^4 Uranium oxydato-oxydulatum	0,962266	UO Uranium oxydulatum
Wolframium W vel $Wo=92$	Wo^3 Acidum wolframicum	0,7931	W Wolframium
Zincum $Zn=32,6$	ZnO Zincum oxydatum	0,80295	Zn Zincum

COLLATIO

tabularum variarum comparantium

pondera specifica liquorum cum quantitatibus substantiarum, quas illi liquores continent,

tabularum nonnullarum comparantium

gradus scalarum variorum Araeometrorum cum ponderibus specificis,

tabulae comparantis varios Thermometrorum gradus,

tabularum quantitates vegetabilium siccorum, quas vegetabilia recentia siccando praebent, et

quantitates Extractorum et Oleorum, quas vegetabilia varia edunt, indicantium,

atque

tabulae sistentis copiam salium aliorumque praeparatorum chemicorum, quam Aqua, Spiritus vini, Aether, Chloroformium solvere valent.

TABULA I

H. Hag

comparativa, indicans Procentum

Acidi acetici anhydri = $\bar{A}$

in Acido acetico diluto ponderis specifici designati. Temperat. = 1

Procent. $\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $\bar{A}$	I
85	1,0584	63	1,0735	41	1,0598	19	1
84	1,0608	62	1,0732	40	1,0587	18	1
83	1,0623	61	1,0728	39	1,0577	17	1
82	1,0637	60	1,0725	38	1,0566	16	1
81	1,0651	59	1,0721	37	1,0556	15	1
80	1,0665	58	1,0718	36	1,0545	14	1
79	1,0685	57	1,0714	35	1,0535	13	1
78	1,0700	56	1,0710	34	1,0525	12	1
77	1,0713	55	1,0706	33	1,0513	11	1
76	1,0720	54	1,0702	32	1,0501	10	1
75	1,0728	53	1,0697	31	1,0487	9	1
74	1,0734	52	1,0692	30	1,0474	8	1
73	1,0738	51	1,0686	29	1,0459	7	1
72	1,0742	50	1,0680	28	1,0444	6	1
71	1,0745	49	1,0673	27	1,0429	5	1
70	1,0747	48	1,0664	26	1,0414	4	1
69	1,0746	47	1,0656	25	1,0399	3	1
68	1,0745	46	1,0647	24	1,0379	2	1
67	1,0744	45	1,0638	23	1,0364	1	1
66	1,0742	44	1,0629	22	1,0350	0,5	1
65	1,0740	43	1,0619	21	1,0336	0,0	1
64	1,0738	42	1,0608	20	1,0321	—	

Pondus specificum Acidi acetici minuitur calore singulis gradibus (1° C.) idem augetur, calore singulis gradibus (1° C.) deminuto,

continentis 82 — 85	Proc.,	circiter	0,0012
50 — 81	„	„	0,0010
45 — 49	„	„	0,0009
35 — 44	„	„	0,0008
30 — 34	„	„	0,0007
20 — 29	„	„	0,0006
15 — 19	„	„	0,0005
7 — 14	„	„	0,0004

TABULA II

Oudemanns, auct.

comparativa, indicans Procentum

Acidi acetici hydrati = $\bar{A}$,HO

in Acido acetico diluto ponderis designati.

Pondus specific. 15° C.	Pondus specific. 20° C.	Proc. $\bar{A}$,HO	Pondus specific. 15° C.	Pondus specific. 20° C.	Proc. $\bar{A}$,HO	Pondus specific. 15° C.	Pondus specific. 20° C.
0,9992	0,9983	34	1,0459	1,0426	68	1,0725	1,0679
1,0007	0,9997	35	1,0470	1,0437	69	1,0729	1,0683
1,0022	1,0012	36	1,0481	1,0448	70	1,0733	1,0686
1,0037	1,0026	37	1,0492	1,0458	71	1,0737	1,0689
1,0052	1,0041	38	1,0502	1,0468	72	1,0740	1,0691
1,0067	1,0055	39	1,0513	1,0478	73	1,0742	1,0693
1,0083	1,0069	40	1,0523	1,0488	74	1,0744	1,0695
1,0098	1,0084	41	1,0533	1,0498	75	1,0746	1,0697
1,0113	1,0098	42	1,0543	1,0507	76	1,0747	1,0699
1,0127	1,0112	43	1,0552	1,0516	77	1,0748	1,0700
1,0142	1,0126	44	1,0562	1,0525	78	1,0748	1,0700
1,0157	1,0140	45	1,0571	1,0534	79	1,0748	1,0700
1,0171	1,0154	46	1,0580	1,0543	80	1,0748	1,0699
1,0185	1,0168	47	1,0589	1,0551	81	1,0747	1,0698
1,0200	1,0181	48	1,0598	1,0559	82	1,0746	1,0696
1,0214	1,0195	49	1,0607	1,0567	83	1,0744	1,0694
1,0228	1,0208	50	1,0615	1,0575	84	1,0742	1,0691
1,0242	1,0222	51	1,0623	1,0583	85	1,0739	1,0688
1,0256	1,0235	52	1,0631	1,0590	86	1,0736	1,0684
1,0270	1,0248	53	1,0638	1,0597	87	1,0731	1,0679
1,0284	1,0261	54	1,0646	1,0604	88	1,0726	1,0674
1,0298	1,0274	55	1,0653	1,0611	89	1,0720	1,0668
1,0311	1,0287	56	1,0660	1,0618	90	1,0713	1,0660
1,0324	1,0299	57	1,0666	1,0624	91	1,0705	1,0652
1,0337	1,0312	58	1,0673	1,0630	92	1,0696	1,0643
1,0350	1,0324	59	1,0679	1,0636	93	1,0686	1,0632
1,0363	1,0336	60	1,0685	1,0642	94	1,0674	1,0620
1,0375	1,0348	61	1,0691	1,0648	95	1,0660	1,0606
1,0388	1,0360	62	1,0697	1,0653	96	1,0644	1,0589
1,0400	1,0372	63	1,0702	1,0658	97	1,0625	1,0570
1,0412	1,0383	64	1,0707	1,0663	98	1,0604	1,0549
1,0424	1,0394	65	1,0712	1,0667	99	1,0580	1,0525
1,0436	1,0405	66	1,0717	1,0671	100	1,0553	1,0497
1,0447	1,0416	67	1,0721	1,0675	—	—	—

TABULA III

G. Th. Gerlach, auct.

comparativa, indicans Procentum

Acidi citrici crystallisati = $\overline{C}i,3HO + HO$

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati. Temperat. = 15° C.

Procent. Acidi citric. cryst.	Pond. spec.	Procent. Acidi citric. cryst.	Pond. spec.	Procent. Acidi citric. cryst.	Pond. spec.	Procent. Acidi citric. cryst.	Pond. spec.
66	1,3071	50	1,2204	34	1,1422	18	1,0718
65	1,3015	49	1,2153	33	1,1378	17	1,0675
64	1,2960	48	1,2103	32	1,1333	16	1,0632
63	1,2904	47	1,2050	31	1,1288	15	1,0588
62	1,2849	46	1,1998	30	1,1244	14	1,0549
61	1,2794	45	1,1947	29	1,1198	13	1,0509
60	1,2738	44	1,1899	28	1,1152	12	1,0470
59	1,2683	43	1,1851	27	1,1106	11	1,0431
58	1,2627	42	1,1814	26	1,1060	10	1,0391
57	1,2572	41	1,1756	25	1,1014	9	1,0350
56	1,2514	40	1,1709	24	1,0972	8	1,0309
55	1,2462	39	1,1661	23	1,0930	7	1,0268
54	1,2410	38	1,1612	22	1,0889	6	1,0227
53	1,2359	37	1,1564	21	1,0848	5	1,0186
52	1,2307	36	1,1515	20	1,0805	4	1,0149
51	1,2257	35	1,1467	19	1,0762	3	1,0111

Pondus specificum solutionis Acidi citrici cryst. minuitur calore singulis gradibus (1° C.) aucto, idem augetur, calore singulis gradibus (1° C.) deminuto,

continentis 60 — 66	Proc.,	circiter	0,0006
50 — 59	„	„	0,00056
40 — 49	„	„	0,0005
30 — 39	„	„	0,00045
20 — 29	„	„	0,0004

TABULA IV

H. Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Acidi hydrochlorici anhydri = HCl

hydrochlorico diluto ponderis specifici designati. Temperat. 16° C.

Pond. spec.	Procent. HCl	Pond. spec.	Procent. HCl	Pond. spec.	Procent. HCl	Pond. spec
1,2013	31,25	1,1551	21,5	1,1056	11,75	1,0573
1,2002	31	1,1539	21,25	1,1044	11,5	1,0561
1,1991	30,75	1,1526	21	1,1031	11,25	1,0549
1,1980	30,5	1,1513	20,75	1,1019	11	1,0537
1,1969	30,25	1,1501	20,5	1,1007	10,75	1,0524
1,1958	30	1,1488	20,25	1,0994	10,5	1,0512
1,1947	29,75	1,1475	20	1,0982	10,25	1,0500
1,1936	29,5	1,1462	19,75	1,0969	10	1,0488
1,1925	29,25	1,1450	19,5	1,0957	9,75	1,0475
1,1913	29	1,1437	19,25	1,0945	9,5	1,0463
1,1902	28,75	1,1424	19	1,0932	9,25	1,0451
1,1890	28,5	1,1412	18,75	1,0920	9	1,0439
1,1878	28,25	1,1399	18,5	1,0907	8,75	1,0427
1,1867	28	1,1386	18,25	1,0895	8,5	1,0414
1,1855	27,75	1,1373	18	1,0883	8,25	1,0402
1,1844	27,5	1,1361	17,75	1,0870	8	1,0390
1,1833	27,25	1,1348	17,5	1,0858	7,75	1,0378
1,1821	27	1,1335	17,25	1,0845	7,5	1,0366
1,1810	26,75	1,1323	17	1,0833	7,25	1,0353
1,1798	26,5	1,1310	16,75	1,0821	7	1,0341
1,1787	26,25	1,1297	16,5	1,0807	6,75	1,0329
1,1775	26	1,1284	16,25	1,0795	6,5	1,0317
1,1763	25,75	1,1272	16	1,0783	6,25	1,0305
1,1752	25,5	1,1259	15,75	1,0770	6	1,0292
1,1739	25,25	1,1246	15,5	1,0758	5,75	1,0280
1,1727	25	1,1234	15,25	1,0746	5,5	1,0268
1,1714	24,75	1,1221	15	1,0733	5,25	1,0256
1,1702	24,5	1,1208	14,75	1,0721	5	1,0244
1,1689	24,25	1,1196	14,5	1,0709	4,75	1,0231
1,1677	24	1,1183	14,25	1,0696	4,5	1,0219
1,1664	23,75	1,1170	14	1,0684	4,25	1,0207
1,1652	23,5	1,1157	13,75	1,0672	4	1,0195
1,1639	23,25	1,1145	13,5	1,0659	3,5	1,0170
1,1627	23	1,1132	13,25	1,0647	3	1,0146
1,1614	22,75	1,1119	13	1,0635	2,5	1,0122
1,1602	22,5	1,1107	12,75	1,0622	2	1,0097
1,1589	22,25	1,1094	12,5	1,0610	1,5	1,0073
1,1577	22	1,1081	12,25	1,0598	1	1,0048
1,1564	21,75	1,1069	12	1,0585	0,5	1,0024

pecificum Acidi hydrochlorici diluti minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) et idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentis

Acidi anhydri 28 ad 35 Procent. circiter 0,0005
" " 20 — 27 " " 0,0004
" " 13 — 19 " " 0,0003

ido, quod 25% Acidi anhydri continet, est calore 18,5° C. pondus speci-
l,1234 — 0,0004×2,5=) 1,1224.

TABULA V

H. Hage

comparativa, indicans Procentum

Acidi nitrici anhydri = NO^5

in Acido nitrico diluto ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. NO^5	Pond. spec.	Procent. NO^5	Pond. spec.	Procent. NO^5	Pond. spec.	Procent. NO^5
85,5	1,515	65,5	1,444	45,5	1,331	25,5
85	1,514	65	1,442	45	1,328	25
84,5	1 513	64,5	1,440	44,5	1,324	24,5
84	1,512	64	1,437	44	1,321	24
83,5	1,511	63,5	1,435	43,5	1,317	23,5
83	1,509	63	1,432	43	1,314	23
82,5	1,508	62,5	1,430	42,5	1,310	22,5
82	1,506	62	1,427	42	1,307	22
81,5	1,505	61,5	1,424	41,5	1,303	21,5
81	1,503	61	1,422	41	1,300	21
80,5	1,501	60,5	1,419	40,5	1,296	20,5
80	1,500	60	1,417	40	1,293	20
79,5	1,499	59,5	1,414	39,5	1,289	19,5
79	1,497	59	1,411	39	1,285	19
78,5	1,495	58,5	1,409	38,5	1.281	18,5
78	1,493	58	1,406	38	1,277	18
77,5	1,492	57,5	1,404	37,5	1,274	17,5
77	1,490	57	1,401	37	1,270	17
76,5	1,488	56,5	1,398	36,5	1,266	16,5
76	1,486	56	1,396	36	1,262	16
75,5	1,484	55,5	1,393	35,5	1,258	15,5
75	1,483	55	1,391	35	1,255	15
74,5	1,482	54,5	1,388	34,5	1,251	14,5
74	1,480	54	1,385	34	1,247	14
[illegible]	1,478	53,5	1,382	33,5	1,243	13,5
[illegible]	1,476	53	1,379	33	1,239	13
[illegible]	1,474	52,5	1,376	32,5	1,236	12,5
[illegible]	1,472	52	1,373	32	1,232	12
[illegible]	1,470	51,5	1,370	31,5	1,228	11,5
[illegible]	1,469	51	1,367	31	1,224	11
[illegible]	1,467	50,5	1,364	30,5	1,220	10,5
[illegible]	1,465	50	1,361	30	1,217	10
[illegible]	1,463	49,5	1,357	29,5	1,213	9,5
[illegible]	1,460	49	1,354	29	1,209	9
[illegible]	1,458	48,5	1,351	28,5	1,205	8,5
[illegible]	1,456	48	1,347	28	1,201	8
[illegible]	1,454	47,5	1,344	27,5	1,198	7,5
[illegible]	1,451	47	1,341	27	1,194	7
[illegible]	[illegible]	46,5	1,338	26,5	1,190	6
		46	1,334	26	1,186	5

pecificum Acidi nitrici diluti minuitur calore singulis gradibus (1° C.) aucto,

et

em augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentis

Acidi	anhydri	73	ad 77	Proc.,	circiter	0,00213
,,	,,	68	— 72	,,	,,	0,002
,,	,,	63	— 67	,,	,,	0,00186
,,	,,	58	— 62	,,	,,	0,00171
,,	,,	53	— 57	,,	,,	0,00155
,,	,,	48	— 52	,,	,,	0,00141
,,	,,	43	— 47	,,	,,	0,00128
,,	,,	38	— 42	,,	,,	0,00114
,,	,,	33	— 37	,,	,,	0,001
,,	,,	28	— 32	,,	,,	0,00086
,,	,,	23	— 27	,,	,,	0,00072
,,	,,	18	— 22	,,	,,	0,0006

do, quod 25% Acidi anhydri continet, est calore 20° C. pondus specificum 0,00072×2,5=)1,1762.

do, quod 25% Acidi anhydri continet, est calore 15° C. pondus specificum 0,00072×2,5=)1,1798.

TABULA VI

H. Hage

comparativa, indicans Procentum

Acidi phosphorici anhydri = PO^5

in Acido phosphorico diluto ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. PO^5	Pond. spec.	Procent. PO^5	Pond. spec.	Procent. PO^5	Pond. spec.	Procent. PO^5
68	1,809	51,5	1,543	35	1,326	18,5
67,5	1,800	51	1,536	34,5	1,320	18
67	1 792	50,5	1,528	34	1,315	17,5
66,5	1,783	50	1,521	33,5	1,309	17
66	1,775	49,5	1,513	33	1,304	16,5
65,5	766	49	1,505	32,5	1,299	16
65	,758	48,5	1,498	32	1,293	15,5
64,5	,750	48	1,491	31,5	1,287	15
64	.741	47,5	1,484	31	1,282	14,5
63,5	733	47	1,476	30,5	1,277	14
63	,725	46.5	1,469	30	1,272	13,5
62,5	.717	46	1,462	29,5	1,267	13
62	1,709	45,5	1,455	29	1,261	12,5
61,5	1,701	45	1,448	28,5	1,255	12
61	1,693	44,5	1,442	28	1,250	11,5
60,5	1,685	44	1,436	27,5	1,245	11
60	1,677	43,5	1,429	27	1,240	10,5
59,5	1,669	43	1,423	26,5	1,234	10
59	1,661	42,5	1,416	26	1,229	9,5
58,5	1,653	42	1,410	25,5	1,224	9
58	1,645	41,5	1,404	25	1,219	8,5
57,5	1,637	41	1,398	24,5	1,214	8
57	1,629	40,5	1,392	24	1,208	7,5
56,5	1,621	40	1,386	23,5	1,203	7
56	1,613	39,5	1,380	23	1,198	6,5
55,5	1,605	39	1,374	22,5	1,193	6
55	1,597	38,5	1,368	22	1,188	5,5
54,5	1,589	38	1,362	21,5	1,183	5
54	1,581	37,5	1,356	21	1,178	4,5
53,5	1,574	37	1,350	20,5	1,173	4
53	1,566	36,5	1,344	20	1,168	3,5
52,5	1,559	36	1,338	19,5	1,163	3
52	1,551	35,5	1,332	19	1,158	2,5

Pondus specificum Acidi phosphorici diluti minuitur calore singulis gradibus (aucto, et idem augetur calore singulis gradibus (=1° C.) deminuto, conti

Acidi anhydri 56 — 68 Proc., circiter 0,001
„ „ 46 — 55 „ „ 0,00082
„ „ 36 — 45 „ „ 0,00068
„ „ 26 — 35 „ „ 0,00052
„ „ 15 — 25 „ „ 0,0004

nti: *Acido, quod 16g Acidi anhydri continet, est calore 20° C. pondus spe (1,129 – 0,0004×2,5=) 1,128, eidem Acido calore 15° C. est pondus spe (1,129 + 0,0004×2,5=) 1,130.*

TABULA VII

H. Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Acidi sulfurici hydrati = SO^3,HO

atque anhydri = SO^3

o sulfurico diluto ponderis specifici designati. Temperatura 17,5° C.

Pond. spec.	SO^3	SO^3 + HO	Pond. spec.	SO^3	SO^3 + HO	Pond. spec.	SO^3
1,841	81,6	66	1,559	53,8	32	1,235	26,1
1,840	80,8	65	1,547	53,0	31	1,227	25,3
1,839	80,0	64	1,536	52,2	30	1,219	24,5
1,838	79,2	63	1,525	51,4	29	1,211	23,6
1,837	78,3	62	1,514	50,6	28	1,202	22,8
1,835	77,5	61	1,503	49,8	27	1,194	22,0
1,833	76,7	60	1,493	49,0	26	1,186	21,2
1,830	75,9	59	1,482	48,1	25	1,178	20,4
1,826	75,1	58	1,471	47,3	24	1,170	19,6
1,821	74,3	57	1,461	46,5	23	1,163	18,7
1,815	73,4	56	1,450	45,7	22	1,155	17,9
1,808	72,6	55	1,440	44,9	21	1,147	17,1
1,800	71,8	54	1,430	44,0	20	1,140	16,3
1,791	71,0	53	1,420	43,2	19	1,132	15,5
1,782	70,1	52	1,411	42,4	18	1,125	14,7
1,774	69,4	51	1,401	41,6	17	1,117	13,8
1,765	68,5	50	1,392	40,8	16	1,110	13,0
1,755	67,7	49	1,382	40,0	15	1,103	12,2
1,744	66,9	48	1,373	39,2	14	1,095	11,4
1,733	66,1	47	1,364	38,3	13	1,088	10,6
1,722	65,3	46	1,354	37,5	12	1,081	9,8
1,711	64,4	45	1,345	36,7	11	1,074	9,0
1,699	63,6	44	1,336	35,9	10	1,067	8,1
1,688	62,8	43	1,328	35,1	9	1,060	7,3
1,676	62,0	42	1,319	34,3	8	1,053	6,5
1,665	61,2	41	1,310	33,4	7	1,046	5,7
1,653	60,4	40	1,302	32,6	6	1,039	4,9
1,641	59,6	39	1,293	31,8	5	1,032	4,1
1,629	58,7	38	1,285	31,0	4	1,025	3,2
1,617	57,9	37	1,276	30,2	3	1,019	2,4
1,605	57,1	36	1,268	29,4	2	1,012	1,6
1,593	56,3	35	1,260	28,5	1	1,006	0,8
1,582	55,5	34	1,251	27,7	0,5	1,003	0,4
1,570	54,7	33	1,243	26,9	0	0,000	0

specificum Acidi sulfurici diluti minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) lem augetur calore singulis gradibus (=1° C.) deminuto, continentis

Acidi hydrati 86 ad 100 Proc., circiter 0,0014
„ 75 — 85 „ „ 0,0012
„ 40 — 74 „ „ 0,001
„ 30 — 39 „ „ 0,00075
„ 20 — 29 „ „ 0,00045
„ 10 — 19 „ „ 0,00027

TABULA VIII

J. Kolb,

comparativa indicans quantitatem

Acidi sulfurici anhydri = SO^3
Acidi sulfurici hydrati = SO^3,HO
Acidi sulfurici pond. spec. 1,711

in centenis partibus ponderis et millenis partibus voluminis.

Temperatura 15° C.

Nota: Araeometrum Beaumeanum ita institutum est, ut gradus 0 in calore 15° C., gradus 66 in Acido sulfurico pond. spec. 1,842 (15° C.) indagat

Gradus Beaumeani	Pondus specificum	Partes centenae (100) continent			1000 Centimetri cubici (Li una) continent.		
		SO^3	HO,SO^3	Acidum pd. spec. 1,711	SO^3	HO,SO^3	Acid pd. s 1,7
0	1,000	0,7	0,9	1,2	0,007	0,009	0,0
1	1,007	1,5	1,9	2,4	0,015	0,019	0,0
2	1,014	2,3	2,8	3,6	0,023	0,028	0,0
3	1,022	3,1	3,8	4,9	0,032	0,039	0,0
4	1,029	3,9	4,8	6,1	0,040	0,049	0,0
5	1,037	4,7	5,8	7,4	0,049	0,060	0,0
6	1,045	5,6	6,8	8,7	0,059	0,071	0,0
7	1,052	6,4	7,8	10,0	0,067	0,082	0,1
8	1,060	7,2	8,8	11,3	0,076	0,093	0,1
9	1,067	8,0	9,8	12,6	0,085	0,105	0,1
10	1,075	8,8	10,8	13,8	0,095	0,116	0,1
11	1,083	9,7	11,9	15,2	0,105	0,129	0,1
12	1,091	10,6	13,0	16,7	0,116	0,142	0,1
13	1,100	11,5	14,1	18,1	0,126	0,155	0,1
14	1,108	12,4	15,2	19,5	0,137	0,168	0,
15	1,116	13,2	16,2	20,7	0,147	0,181	0,
16	1,125	14,1	17,3	22,2	0,159	0,195	0,
17	1,134	15,1	18,5	23,7	0,172	0,210	0,
18	1,142	16,0	19,6	25,1	0,183	0,224	0,
19	1,152	17,0	20,8	26,6	0,196	0,239	0,
20	1,162	18,0	22,2	28,4	0,209	0,258	0,
21	1,171	19,0	23,3	29,8	0,222	0,273	0,
22	1,180	20,0	24,5	31,4	0,236	0,289	0,
23	1,190	21,1	25,8	33,0	0,251	0,307	0,
24	1,200	22,1	27,1	34,7	0,265	0,325	0,
25	1,210	23,2	28,4	36,4	0,281	0,344	0,
26	1,220	24,2	29,6	37,9	0,295	0,361	0,
27	1,231	25,3	31,0	39,7	0,311	0,382	0,
28	1,241	26,3	32,2	41,2	0,326	0,400	0,
29	1,252	27,3	33,4	42,8	0,342	0,418	0,
30	1,263	28,3	34,7	44,4	0,357	0,438	0,
31	1,274	29,4	36,0	46,1	0,374	0,459	0,
32	1,285	30,5	37,4	47,9	0,392	0,481	0,

Pondus specificum	Partes centenae (100) continent			1000 Centimetri cubici (Litra una) continent.		
	SO^3	HO,SO^3	Acidum pd. spec. 1,711	SO^3	HO,SO^3	Acidum pd. spec. 1,711
1,297	31,7	38,8	49,7	0,411	0,503	0,645
1,308	32,8	40,2	51,5	0,429	0,526	0,674
1,320	33,9	41,6	53,3	0,447	0,549	0,704
1,332	35,1	43,0	55,1	0,468	0,573	0,734
1,345	36,2	44,4	56,9	0,487	0,597	0,765
1,357	37,2	45,5	58,3	0,505	0,617	0,791
1,370	38,3	46,9	60,0	0,525	0,642	0,822
1,383	39,5	48,3	61,9	0,546	0,668	0,856
1,397	40,7	49,8	63,8	0,569	0,696	0,891
1,410	41,8	51,2	65,6	0,589	0,722	0,925
1,424	42,9	52,6	67,4	0,611	0,749	0,960
1,438	44,1	54,0	69,1	0,634	0,777	0,994
1,453	45,2	55,4	70,9	0,657	0,805	1,030
1,468	46,4	56,9	72,9	0,681	0,835	1,070
1,483	47,6	58,3	74,7	0,706	0,864	1,108
1,498	48,7	59,6	76,3	0,730	0,893	1,143
1,514	49,8	61,0	78,1	0,754	0,923	1,182
1,530	51,0	62,5	80,0	0,780	0,956	1,224
1,540	52,2	64,0	82,0	0,807	0,990	1,268
1,563	53,5	65,5	83,9	0,836	1,024	1,311
1,580	54,9	67,0	85,8	0,867	1,059	1,355
1,597	56,0	68,6	87,8	0,894	1,095	1,402
1,615	57,1	70,0	89,6	0,922	1,131	1,447
1,634	58,4	71,6	91,7	0,954	1,170	1,499
1,652	59,7	73,2	93,7	0,986	1,210	1,548
1,671	61,0	74,7	95,7	1,019	1,248	1,599
1,691	62,4	76,4	97,8	1,055	1,292	1,654
1,711	63,8	78,1	100,0	1,092	1,336	1,711
1,732	65,2	79,9	102,3	1,129	1,384	1,772
1,753	66,7	81,7	104,6	1,169	1,432	1,838
1,774	68,7	84,1	107,7	1,219	1,492	1,911
1,796	70,6	86,5	110,8	1,268	1,554	1,990
1,819	73,2	89,7	114,8	1,332	1,632	2,058
1,842	81,6	100,0	128,0	1,503	1,842	2,388

TABULA IX

Hager,

comparativa, indicans Procentum

Acidi sulfurosi = SO^2

in solutione aquosa ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. SO^2	Pond. spec.	Procent. SO^2	Pond. spec.	Procent. SO^2	Pond. spec.	Procent. SO^2	Pond. spec.
10	1,0438	7,5	1,0327	5	1,0210	2,5	1,0104
9,5	1,0415	7	1,0295	4,5	1,0188	2	[illegible]
9	1,0392	6,5	1,0274	4	1,0167	1,5	[illegible]
8,5	1,0370	6	1,0252	3,5	1,0146	1	[illegible]
8	1,0348	5,5	1,0231	3	1,0125	0,5	1,0021

TABULA X

Hager, aut.

comparativa, indicans Procentum

Acidi tannici e gallis sicci

in solutione aquosa ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Proc. Acidi tann.	Pond. spec.	Proc. Acidi tann.	Pond. spec.	Proc. Acidi tann.	Pond. spec.	Proc. Acidi tann.	Pond. spec.
20	1,0824	15	1,0614	10	1,0406	5	1,0201
19,75	1,0814	14,75	1,0604	9,75	1,0396	4,75	1,0191
19,5	1,0803	14,5	1,0593	9,5	1,0386	4,5	1,0181
19,25	1,0792	14,25	1,0583	9,25	1,0375	4,25	1,0170
19	1,0782	14	1,0572	9	1,0365	4	1,0160
18,75	1,0772	13,75	1,0562	8,75	1,0355	3,75	1,0150
18,5	1,0761	13,5	1,0551	8,5	1,0345	3,5	1,0140
18,25	1,0751	13,25	1,0541	8,25	1,0334	3,25	1,0130
18	1,0740	13	1,0530	8	1,0324	3	1,0120
17,75	1,0730	12,75	1,0520	7,75	1,0314	2,75	1,0110
17,5	1,0719	12,5	1,0510	7,5	1,0304	2,5	1,0100
17,25	1,0709	12,25	1,0499	7,25	1,0293	2,25	1,0090
17	1,0698	12	1,0489	7	1,0283	2	1,0080
16,75	1,0688	11,75	1,0479	6,75	1,0273	1,75	1,0070
16,5	1,0677	11,5	1,0468	6,5	1,0263	1,5	1,0060
16,25	1,0666	11,25	1,0458	6,25	1,0252	1,25	1,0050
16,	1,0656	11	1,0447	6	1,0242	1	1,0040
15,75	1,0646	10,75	1,0437	5,75	1,0232	0,75	1,0030
15,5	1,0635	10,5	1,0427	5,5	1,0222	0,5	1,0020
15,25	1,0625	10,25	1,0416	5,25	1,0211	0,25	1,0010

TABULA XI

Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Acidi tartarici crystallisati = $\bar{T}$,HO

solutionibus ponderis specifici designati. Temperatura 17,5° C.

Pond. spec.	Proc. $\bar{T}$,HO	Pond. spec.	Proc. $\bar{T}$,HO	Pond. spec.	Proc. $\bar{T}$,HO	Pond. spec.
1,220	32,5	1,163	23	1,111	13,5	1,062
1,216	32	1,160	22,5	1,108	13	1,060
1,213	31,5	1,157	22	1,105	12,5	1,058
1,210	31	1,155	21,5	1,102	12	1,055
1,207	30,5	1,152	21	1,100	11,5	1,053
1,204	30	1,149	20,5	1,097	11	1,050
1,201	29,5	1,146	20	1,095	10,5	1,048
1,198	29	1,144	19,5	1,092	10	1,045
1,196	28,5	1,141	19	1,090	9,5	1,042
1,192	28	1,138	18,5	1,087	9	1,040
1,189	27,5	1,135	18	1,085	8,5	1,037
1,186	27	1,133	17,5	1,082	8	1,035
1,183	26,5	1,130	17	1,080	7,5	1,033
1,180	26	1,127	16,5	1,077	7	1,031
1,177	25,5	1,124	16	1,075	6,5	1,028
1,174	25	1,121	15,5	1,072	6	1,025
1,171	24,5	1,119	15	1,070	5,5	1,023
1,168	24	1,116	14,5	1,067	5	1,021
1,166	23,5	1,113	14	1,065	4,5	1,019

specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto, idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Acidi tartarici cryst. 35 ad 42 Proc., circiter 0,0005
„ „ 25 — 34 „ „ 0,0004
„ „ 15 — 24 „ „ 0,0003

TABULA XII

Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Aetheris puri = AeO

liquoribus Aetheris impuri destillatis. Temperatura 17,5° C.

Pond. spec.	Proc. AeO	Pond. spec.	Proc. AeO	Pond. spec.	Proc. AeO	Pond. spec.
0,7185	85	0,7331	70	0,7504	55	0,7693
0,7198	84	0,7342	69	0,7516	54	0,7707
0,7206	83	0,7353	68	0,7528	53	0,7721
0,7215	82	0,7364	67	0,7540	52	0,7735
0,7224	81	0,7375	66	0,7552	51	0,7750
0,7233	80	0,7386	65	0,7564	50	0,7764
0,7242	79	0,7397	64	0,7576	49	0,7778
0,7251	78	0,7408	63	0,7588	48	0,7792
0,7260	77	0,7420	62	0,7601	47	0,7806
0,7270	76	0,7432	61	0,7614	46	0,7820
0,7280	75	0,7444	60	0,7627	45	0,7833
0,7290	74	0,7456	59	0,7640	44	0,7846
0,7300	73	0,7468	58	0,7653	43	0,7860
0,7310	72	0,7480	57	0,7666	42	0,7873
0,7320	71	0,7492	56	0,7680	41	0,7886

Pondus specificum Aetheris impuri minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto, idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentis

Aetheris	puri	85 ad 99	Proc.,	circiter	0,0013
„	„	70 — 84	„	„	0,0011
„	„	60 — 69	„	„	0,0009
„	„	50 — 59	„	„	0,0008
„	„	40 — 49	„	„	0,0007

Hager, auct.

TABULA XIII

comparativa, indicans Procentum

Aluminii chlorati = Al^2Cl^3

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Proc. Al^2Cl^3	Pond. spec.	Proc. Al^2Cl^3	Pond. spec.	Proc. Al^2Cl^3	Pond. spec.	Proc. Al^2Cl^3	Pond. spec.
40	1,340	30	1,241	20	1,153	10	1,072
39,5	1,335	29,5	1,236	19,5	1,149	9,5	1,069
39	1,330	29	1,232	19	1,144	9	1,065
38,5	1,325	28,5	1,227	18,5	1,140	8,5	1,061
38	1,320	28	1,223	18	1,136	8	1,057
37,5	1,315	27,5	1,218	17,5	1,131	7,5	1,054
37	1,310	27	1,213	17	1,127	7	1,050
36,5	1,305	26,5	1,208	16,5	1,123	6,5	1,046
36	1,300	26	1,204	16	1,119	6	1,043
35,5	1,295	25,5	1,200	15,5	1,115	5,5	1,039
35	1,290	25	1,195	15	1,111	5	1,036
34,5	1,285	24,5	1,191	14,5	1,107	4,5	1,032
34	1,280	24	1,187	14	1,104	4	1,028
33,5	1,275	23,5	1,183	13,5	1,100	3,5	1,024
33	1,270	23	1,179	13	1,096	3	1,021
32,5	1,265	22,5	1,174	12,5	1,092	2,5	1,017
32	1,260	22	1,170	12	1,088	2	1,014
31,5	1,255	21,5	1,166	11,5	1,084	1,5	1,010
31	1,251	21	1,161	11	1,080	1	1,007
30,5	1,246	20,5	1,157	10,5	1,076	0,5	1,003

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto, idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Aluminis	chlorati	30 ad 40	Proc.,	circiter	0,0005
„	„	20 — 29	„	„	0,0004
„	„	10 — 19	„	„	0,00035
„	„	5 — 9	„	„	0,00025

Hager, auct.

TABULA XIV

comparativa, indicans Procentum

Ammoni acetici = $NH^4O,\bar{A}$ = $AmO,\bar{A}$

in solutione aquosa, ponderis specifici designati.

Temperatura 16° C.

Procent. $AmO,\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $AmO,\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $AmO,\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $AmO,\bar{A}$	Pond. spec.
52	1,0950	39,5	1,0763	27	1,056	14,5	1,031
51,5	1,0943	39	1,0755	26,5	1,055	14	1,030
51	1,0935	38,5	1,0748	26	1,054	13,5	1,029
50,5	1,0928	38	1,0740	25,5	1,053	13	1,028
50	1,0920	37,5	1,0733	25	1,052	12,5	1,027
49,5	1,0913	37	1,0725	24,5	1,051	12	1,026
49	1,0905	36,5	1,0718	24	1,050	11,5	1,025
48,5	1,0898	36	1,0710	23,5	1,049	11	1,024
48	1,0890	35,5	1,0703	23	1,048	10,5	1,023
47,5	1,0883	35	1,0695	22,5	1,047	10	1,022
47	1,0875	34,5	1,0688	22	1,046	9,5	1,021
46,5	1,0868	34	1,0681	21,5	1,045	9	1,020
46	1,0860	33,5	1,0674	21	1,044	8,5	1,019
45,5	1,0853	33	1,0666	20,5	1,043	8	1,018
45	1,0845	32,5	1,0658	20	1,042	7,5	1,017
44,5	1,0838	32	1,0651	19,5	1,041	7	1,016
44	1,0830	31,5	1,0644	19	1,040	6,5	1,015
43,5	1,0823	31	1,0636	18,5	1,039	6	1,014
43	1,0815	30,5	1,0628	18	1,038	5,5	1,013
42,5	1,0808	30	1,062	17,5	1,037	5	1,012
42	1,0800	29,5	1,061	17	1,036	4,5	1,011
41,5	1,0793	29	1,060	16,5	1,035	4	1,010
41	1,0785	28,5	1,059	16	1,034	3,5	1,009
40,5	1,0778	28	1,058	15,5	1,033	3	1,008
40	1,0770	27,5	1,057	15	1,032	2,5	1,007

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C) aucto, idem augetur calore singulis gradibus (=1° C.) deminuto continentium

Ammoni acetici 41 ad 52 Proc., circiter 0,0003

„ „ 31 — 40 „ „ 0,00025

„ „ 21 — 30 „ „ 0,0002

„ „ 11 — 20 „ „ 0,00015

„ „ 5 — 10 „ „ 0,0001

TABULA V

H. Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Acidi nitrici anhydri = NO^5

in Acido nitrico diluto ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. NO^5	Pond. spec.	Procent. NO^5	Pond. spec.	Procent. NO^5	Pond. spec.	Procent. NO^5	Pond. spec.
85,5	1,515	65,5	1,444	45,5	1,331	25,5	1,182
85	1,514	65	1,442	45	1,328	25	1,178
84,5	1 513	64,5	1,440	44,5	1,324	24,5	1,174
84	1,512	64	1,437	44	1,321	24	1,170
83,5	1,511	63,5	1,435	43,5	1,317	23,5	1,167
83	1,509	63	1,432	43	1,814	23	1,163
82,5	1,508	62,5	1,430	42,5	1,310	22,5	1,159
82	1,506	62	1,427	42	1,307	22	1,155
81,5	1,505	61,5	1,424	41,5	1,303	21,5	1,151
81	1,503	61	1,422	41	1,300	21	1,147
80,5	1,501	60,5	1,419	40,5	1,296	20,5	1,143
80	1,500	60	1,417	40	1,293	20	1,140
79,5	1,499	59,5	1,414	39,5	1,289	19,5	1,136
79	1,497	59	1,411	39	1,285	19	1,132
78,5	1,495	58,5	1,409	38,5	1.281	18,5	1,129
78	1,493	58	1,406	38	1,277	18	1,125
77,5	1,492	57,5	1,404	37,5	1,274	17,5	1,122
77	1,490	57	1,401	37	1,270	17	1,118
76,5	1,488	56,5	1,398	36,5	1,266	16,5	1,114
76	1,486	56	1,396	36	1,262	16	1,111
75,5	1,484	55,5	1,393	35,5	1,258	15,5	1,107
75	1,483	55	1,891	35	1,255	15	1,104
74,5	1,482	54.5	1,388	34,5	1,251	14,5	1,100
74	1,480	54	1,385	34	1,247	14	1,096
73,5	1,478	53,5	1.382	33,5	1,243	13,5	1,092
73	1,476	53	1,379	33	1,239	13	1,089
72,5	1,474	52,5	1,376	32,5	1,236	12,5	1,086
72	1,472	52	1,373	32	1,232	12	1,082
71,5	1,470	51,5	1,370	31,5	1,228	11,5	1,078
71	1,469	51	1,367	31	1,224	11	1,075
70,5	1,467	50,5	1,364	30,5	1,220	10,5	1,071
70	1,465	50	1,361	30	1,217	10	1,068
69,5	1,462	49,5	1,357	29,5	1,213	9,5	1,064
69	1,460	49	1,354	29	1,209	9	1,060
68,5	1,458	48,5	1,351	28,5	1,205	8,5	1,056
68	1,456	48	1,347	28	1,201	8	1,053
67,5	1,454	47,5	1,344	27,5	1,198	7,5	1,050
67	1,451	47	1,341	27	1,194	7	1,045
66,5	1,449	46,5	1,338	26,5	1,190	6	1,038
66	1,446	46	1,334	26	1,186	5	1,032

us specificum Acidi nitrici diluti minuitur calore singulis gradibus (1° C.) aucto,

et

idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentis

Acidi	**anhydri**	**73**	**ad**	**77**	**Proc.,**	**circiter**	**0,00213**
„	„	**68**	—	**72**	„	„	**0,002**
„	„	**63**	—	**67**	„	„	**0,00186**
„	„	**58**	—	**62**	„	„	**0,00171**
„	„	**53**	—	**57**	„	„	**0,00155**
„	„	**48**	—	**52**	„	„	**0,00141**
„	„	**43**	—	**47**	„	„	**0,00128**
„	„	**38**	—	**42**	„	„	**0,00114**
„	„	**33**	—	**37**	„	„	**0,001**
„	„	**28**	—	**32**	„	„	**0,00086**
„	„	**23**	—	**27**	„	„	**0,00072**
„	„	**18**	—	**22**	„	„	**0,0006**

Acido, quod 25% Acidi anhydri continet, est calore 20° C. pondus specificum 78–0,00072×2,5=)1,1762.

Acido, quod 25% Acidi anhydri continet, est calore 15° C. pondus specificum 78+0,00072×2,5=)1,1798.

TABULA XVIII

Hager.

comparativa, indicans Procentum

Baryi chlorati crystallisati = $BaCl + 2H$

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. BaCl	Procent. BaCl + 2HO	Pond. spec.	Procent. BaCl	Procent. BaCl + 2HO	Pond. spec.
21,312	25	1,221	10,656	12,5	1,102
20,886	24,5	1,216	10,230	12	1,098
20,461	24	1,211	9,803	11,5	1,093
20,034	23,5	1,206	9,377	11	1,089
19,608	23	1,201	8,950	10,5	1,084
19,182	22,5	1,196	8,524	10	1,080
18,756	22	1,191	8,098	9,5	1,075
18,330	21,5	1,186	7,672	9	1,071
17,903	21	1,181	7,246	8,5	1,067
17,476	20,5	1,176	6,820	8	1,063
17,050	20	1,171	6,394	7,5	1,059
16,623	19,5	1,166	5,967	7	1,054
16,197	19	1,161	5,541	6,5	1,050
15,771	18,5	1,157	5,115	6	1,046
15,345	18	1,152	4,689	5,5	1,042
14,918	17,5	1,147	4,263	5	1,038
14,492	17	1,143	3,836	4,5	1,034
14,066	16,5	1,139	3,410	4	1,030
13,639	16	1,134	2,984	3,5	1,026
13,213	15,5	1,129	2,558	3	1,022
12,787	15	1,125	2,132	2,5	1,019
12,362	14,5	1,120	1,705	2	1,015
11,935	14	1,116	1,279	1,5	1,011
11,509	13,5	1,111	0,852	1	1,007
11,083	13	1,106	0,426	0,5	1,004

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Baryi chlorati cryst.	16 ad 25	Proc., circiter	0,0004
„ „ „	8 — 15	„ „	0,0003
„ „ „	1 — 7	„ „	0,0002

Hager, auct.

TABULA XIX

comparativa, indicans Procentum

Calcariae aceticae siccae = $CaO,\bar{A}$

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. $CaO,\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $CaO,\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $CaO,\bar{A}$	Pond. spec.
30	1,1594	20	1,1051	10	1,0530
29,5	1,1566	19,5	1,1025	9,5	1,0502
29	1,1539	19	1,0999	9	1,0475
28,5	1,1512	18,5	1,0973	8,5	1,0448
28	1,1484	18	1,0947	8,	1,0421
27,5	1,1457	17,5	1,0921	7,5	1,0394
27	1,1430	17	1,0895	7	1,0367
26,5	1,1402	16,5	1,0869	6,5	1,0340
26	1,1375	16	1,0843	6	1,0313
25,5	1,1348	15,5	1,0817	5,5	1,0286
25	1,1321	15	1,0792	5	1,0260
24,5	1,1294	14,5	1,0765	4,5	1,0234
24	1,1267	14	1,0739	4	1,0207
23,5	1,1240	13,5	1,0713	3,5	1,0181
23	1,1213	13	1,0686	3	1,0155
22,5	1,1186	12,5	1,0660	2,5	1,0129
22	1,1159	12	1,0634	2	1,0103
21,5	1,1132	11,5	1,0608	1,5	1,0077
21	1,1105	11	1,0582	1	1,0051
20,5	1,1078	10,5	1,0556	0,5	1,0026

ndus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Calcariae aceticae siccae 21 ad 30 Proc., circiter 0,00045

„ „ „ 16 — 20 „ „ 0,00035

„ „ „ 5 — 15 „ „ 0,00025

TABULA XX

comparativa, indicans Procentum

Calcii chlorati sicci = CaCl, et

Calcii chlorati crystallisati = CaCl + 6HO, et

ejusdem salis constitutionis = CaCl + 2HO

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 16° C.

Pond. spec.	Procent. CaCl	Procent. CaCl + 6HO	Procent. CaCl + 2HO	Pond. spec.	Procent. CaCl	Procent. CaCl + 6HO	Procent. CaCl + 2HO	Pond. spec.	Procent. CaCl	Procent. CaCl + 6HO
1,406	40	78,9	52,9	1,257	27	53,2	35,7	1,125	14	27,6
1,400	39,5	77,9	52,3	1,251	26,5	52,2	35,1	1,121	13,5	26,6
1,394	39	76,9	51,6	1,246	26	51,3	34,4	1,116	13	25,6
1,388	38,5	75,9	51,0	1,240	25,5	50,3	33,7	1,112	12,5	24,6
1,382	38	74,9	50,3	1,235	25	49,3	33,1	1,107	12	23,6
1,376	37,5	73,9	49,6	1,229	24,5	48,3	32,4	1,102	11,5	22,6
1,370	37	72,9	49,0	1,224	24	47,3	31,8	1,098	11	21,6
1,364	36,5	71,9	48,3	1,219	23,5	46,3	31,1	1,093	10,5	20,7
1,358	36	71,0	47,6	1,214	23	45,3	30,4	1.089	10	19,7
1,353	35,5	70,0	47,0	1,209	22,5	44,4	29,8	1,084	9,5	18,7
1,347	35	69,0	46,3	1,203	22	43,4	29,1	1,080	9	17,7
1,341	34,5	68,0	45,7	1,198	21,5	42,4	28,5	1,075	8,5	16,7
1,335	34	67,0	45,0	1,193	21	41,4	27,8	1,071	8	15,7
1,330	33,5	66,0	44,3	1,188	20,5	40,4	27,1	1,066	7,5	14,8
1,324	33	65,1	43,7	1,183	20	39,4	26,5	1,062	7	13,8
1,318	32,5	64,1	43,0	1,178	19,5	38,4	25,8	1,057	6,5	12,8
1,312	32	63,1	42,3	1,173	19	37,4	25,1	1,053	6	11,8
1,307	31,5	62,1	41,7	1,168	18,5	36,4	24,5	1,048	5,5	10,8
1,301	31	61,1	41,0	1,163	18	35,5	23,8	1,044	5	9,8
1,295	30,5	60,1	40,4	1,159	17,5	34,5	23,2	1,039	4,5	8,8
1,290	30	59,1	39,7	1,154	17	33,5	22,5	1,034	4	7,9
1,284	29,5	58,2	39,0	1,149	16,5	32,5	21,8	1,030	3,5	6,9
1,279	29	57,2	38,4	1,144	16	31,5	21,2	1,026	3	5,9
1,273	28,5	56,2	37,7	1,139	15,5	30,5	20,5	1,021	2,5	4,9
1,268	28	55,2	37,0	1,135	15	29,5	19,8	1,017	2	3,9
1,262	27,5	54,2	36,4	1,130	14,5	28,6	19,2	1,012	1,5	2,9

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) a idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C. deminuto, continentium

Calcii chlorati anhydri	31 ad 40 Proc., circiter	0,00045
„ „ „	21 — 30 „ „	0,00037
„ „ „	11 — 20 „ „	0,0003
„ „ „	5 — 10 „ „	0,00025

Gradus Beaumeani	Pondus specificum	Partes centenae (100) continent			1000 Centimetri cubici (Litra una) continent.		
		SO^3	HO,SO^3	Acidum pd. spec. 1,711	SO^3	HO,SO^3	Acidum pd. spec. 1,711
33	1,297	31,7	38,8	49,7	0,411	0,503	0,645
34	1,308	32,8	40,2	51,5	0,429	0,526	0,674
35	1,320	33,9	41,6	53,3	0,447	0,549	0,704
36	1,332	35,1	43,0	55,1	0,468	0,573	0,734
37	1,345	36,2	44,4	56,9	0,487	0,597	0,765
38	1,357	37,2	45,5	58,3	0,505	0,617	0,791
39	1,370	38,3	46,9	60,0	0,525	0,642	0,822
40	1,383	39,5	48,3	61,9	0,546	0,668	0,856
41	1,397	40,7	49,8	63,8	0,569	0,696	0,891
42	1,410	41,8	51,2	65,6	0,589	0,722	0,925
43	1,424	42,9	52,6	67,4	0,611	0,749	0,960
44	1,438	44,1	54,0	69,1	0,634	0,777	0,994
45	1,453	45,2	55,4	70,9	0,657	0,805	1,030
46	1,468	46,4	56,9	72,9	0,681	0,835	1,070
47	1,483	47,6	58,3	74,7	0,706	0,864	1,108
48	1,498	48,7	59,6	76,3	0,730	0,893	1,143
49	1,514	49,8	61,0	78,1	0,754	0,923	1,182
50	1,530	51,0	62,5	80,0	0,780	0,956	1,224
51	1,540	52,2	64,0	82,0	0,807	0,990	1,268
52	1,563	53,5	65,5	83,9	0,836	1,024	1,311
53	1,580	54,9	67,0	85,8	0,867	1,059	1,355
54	1,597	56,0	68,6	87,8	0,894	1,095	1,402
55	1,615	57,1	70,0	89,6	0,922	1,131	1,447
56	1,634	58,4	71,6	91,7	0,954	1,170	1,499
57	1,652	59,7	73,2	93,7	0,986	1,210	1,548
58	1,671	61,0	74,7	95,7	1,019	1,248	1,599
59	1,691	62,4	76,4	97,8	1,055	1,292	1,654
60	1,711	63,8	78,1	100,0	1,092	1,336	1,711
61	1,732	65,2	79,9	102,3	1,129	1,384	1,772
62	1,753	66,7	81,7	104,6	1,169	1,432	1,838
63	1,774	68,7	84,1	107,7	1,219	1,492	1,911
64	1,796	70,6	86,5	110,8	1,268	1,554	1,990
65	1,819	73,2	89,7	114,8	1,332	1,632	2,058
66	1,842	81,6	100,0	128,0	1,503	1,842	2,388

Gerlach, [illegible]

TABULA XXII

comp atraiva, indicans Procentum

Ferri sulfurici crystallisati = FeO,SO^3+7HO

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 15° C.

Proc. FeO,SO^3+7HO	Pond. spec.	Proc. FeO,SO^3+7HO	Pond. spec.	Proc. FeO,SO^3+7HO	Pond. spec.	Proc. FeO,SO^3+7HO	Pond. spec.
40	1,239	30	1,174	20	1,112	10	1,05[illegible]
39	1,232	29	1,168	19	1,106	9	1,04[illegible]
38	1,226	28	1,161	18	1,100	8	1,04[illegible]
37	1,219	27	1,155	17	1,094	7	1,03[illegible]
36	1,213	26	1,149	16	1,088	6	1,03[illegible]
35	1,206	25	1,143	15	1,082	5	1,02[illegible]
34	1,200	24	1,137	14	1,077	4	1,02[illegible]
33	1,193	23	1,131	13	1,071	3	1,01[illegible]
32	1,187	22	1,125	12	1,065	2	1,01[illegible]
31	1,180	21	1,118	11	1,059	1	1,00[illegible]

Hager, [illegible]

TABULA XXIII

comparativa, indicans Procentum

Ferri sulfurici oxydati = $Fe^2O^3,3SO^3$

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 18° C.

Procentum $Fe^2O^3,3SO^3$	Pond. spec.	Procentum $Fe^2O^3,3SO^3$	Pond. spec.	Procentum $Fe^2O^3,3SO^3$	Pond. spec.	Procentum $Fe^2O^3,3SO^3$	Pond. spec.
44	1,557	33	1,380	22	1,232	11	1,107
43,5	1,549	32,5	1,373	21,5	1,226	10,5	1,102
43	1,540	32	1,365	21	1,220	10	1,097
42,5	1,532	31,5	1,358	20,5	1,214	9,5	1,092
42	1,523	31	1,351	20	1,208	9	1,087
41,5	1,515	30,5	1,344	19,5	1,202	8,5	1,082
41	1,506	30	1,337	19	1,196	8	1,077
40,5	1,498	29,5	1,330	18,5	1,190	7,5	1,072
40	1,490	29	1,323	18	1,184	7	1,067
39,5	1,482	28,5	1,316	17,5	1,178	6,5	1,062
39	1,474	28	1,310	17	1,173	6	1,057
38,5	1,466	27,5	1,303	16,5	1,167	5,5	1,051
38	1,458	27	1,297	16	1,162	5	1,046
37,5	1,450	26,5	1,290	15,5	1,156	4,5	1,041
37	1,442	26	1,284	15	1,151	4	1,036
36,5	1,434	25,5	1,277	14,5	1,145	3,5	1,031
36	1,427	25	1,271	14	1,140	3	1,027
35,5	1,419	24,5	1,264	13,5	1,134	2,5	1,022
35	1,411	24	1,258	13	1,129	2	1,017
34,5	1,403	23,5	1,251	12,5	1,123	1,5	1,013
34	1,395	23	1,245	12	1,118	1	1,008
33,5	1,388	22,5	1,239	11,5	1,112	0,5	1,004

TABULA XXIV^a

H. Schweikert, auct.

comparativa, indicans Procentum

Glycerinae

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Proc. Aq.	Pond. spec.	Proc. Glycerinae	Proc. Aq.	Pond. spec.	Proc. Glycerinae	Proc. Aq.	Pond. spec.	Proc. Glycerinae	Proc. Aq.	Pond. spec.
0	1,267	87	13	1,224	74	26	1,185	61	39	1,147
1	1,264	86	14	1,221	73	27	1,182	60	40	1,145
2	1,260	85	15	1,218	72	28	1,179	59	41	1,142
3	1,257	84	16	1,215	71	29	1,176	58	42	1,139
4	1,256	83	17	1,212	70	30	1,173	57	43	1,136
5	1,251	82	18	1,209	69	31	1,170	56	44	1,134
6	1,247	81	19	1,206	68	32	1,167	55	45	1,131
7	1,244	80	20	1,203	67	33	1,164	54	46	1,128
8	1,240	79	21	1,200	66	34	1,161	53	47	1,126
9	1,237	78	22	1,197	65	35	1,159	52	48	1,123
10	1,234	77	23	1,194	64	36	1,156	51	49	1,121
11	1,231	76	24	1,191	63	37	1,153	50	50	1,119
12	1,228	75	25	1,188	62	38	1,150	49	51	1,118

TABULA XXIV^b

Procent. Glycerinae	Fabian auct.	Metz auct.	Litra una contin. Glycerin. Kilogr.
	Pondera specifica		
100	—	1,261	1,2612
90	1,232	1,232	1,1088
80	1,202	1,206	0,9648
70	1,179	1,179	0,8255
60	1,159	1,153	0,6918
50	1,127	1,125	0,5625
40	1,105	1,099	0,4396
30	1,075	1,073	0,3219
20	1,051	1,048	0,2096
10	1,024	1,024	0,1024

TABULA XXV

Hage

comparativa, indicans Procentum

Gummi Arabici, atque **Gummi Arabici** calore 1 **siccati**

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. Gummi Arab.	Procent. G. Arab. siccati	Pond. spec.	Procent. Gummi Arab.	Procent. G. Arab. siccati	Pond. spec.	Procent. Gummi Arab.	Procent. G. Arab. siccati
45	37,12	1,184	30,5	25,16	1,118	16	13,20
44,5	36,71	1,181	30	24,75	1,116	15,5	12,78
44	36,30	1,179	29,5	24,33	1,114	15	12,37
43,5	35,88	1,176	29	23,92	1,112	14,5	11,95
43	35,47	1,174	28,5	23,50	1,110	14	11,54
42,5	35,06	1,171	28	23,09	1,108	13,5	11,13
42	34,64	1,169	27,5	22,68	1,106	13	10,72
41,5	34,23	1,166	27	22,27	1,104	12,5	10,31
41	33,82	1,164	26,5	21,85	1,102	12	9.90
40,5	33,41	1,162	26	21,44	1,100	11,5	9,48
40	33,00	1,160	25,5	21,03	1,098	11	9,07
39,5	32,59	1,157	25	20,62	1,096	10,5	8,66
39	32,18	1,155	24,5	20,21	1,094	10	8,25
38,5	31,76	1,152	24	19,80	1,092	9,5	7,84
38	31,35	1,150	23,5	19,39	1,090	9	7,42
37,5	30,93	1,148	23	18,97	1,088	8,5	7,01
37	30,52	1,146	22,5	18,56	1,086	8	6,60
36,5	30,10	1,144	22	18,15	1,084	7,5	6,19
36	29,69	1,142	21,5	17,74	1,082	7	5,78
35,5	29,28	1,139	21	17,32	1,080	6,5	5,37
35	28,87	1,137	20,5	16,91	1.078	6	4,95
34,5	28,46	1,135	20	16,50	1,076	5,5	4,54
34	28,04	1,133	19,5	16,09	1,074	5	4,13
33,5	27,63	1,131	19	15,68	1,072	4,5	3,71
33	27,22	1,129	18,5	15,26	1,070	4	3,30
32,5	26,81	1,126	18	14,85	1,068	3,5	2,89
32	26,40	1,124	17,5	14,44	1,066	3	2,47
31,5	26,00	1,122	17	14,02	1,064	2,5	2,06
31	25,58	1,120	16,5	13,61	1,062	2	1,65

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (1° C.) auct augetur calore singulis gradibus (1° C.) deminuto, continentium

Gummi	Arabici	35 ad 45	Proc.,	circiter	0,00035
„	„	25 — 34	„	„	0,0003
„	„	10 — 24	„	„	0,00025

TABULA XXVI

Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Kali aceti sicci = $KaO,\bar{A}$

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

t. Ā	Pond. spec.	Procent $KaO,\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $KaO,\bar{A}$	Pond. spec.	Procent. $KaO,\bar{A}$	Pond. spec.
	1,2726	40	1,2132	30	1,1563	20	1,1017
	1,2695	39,5	1,2103	29,5	1,1535	19,5	1,0990
	1,2664	39	1,2074	29	1,1507	19	1,0963
	1,2633	38,5	1,2045	28,5	1,1479	18,5	1,0937
	1,2603	38	1,2016	28	1,1452	18	1,0911
	1,2573	37,5	1,1987	27,5	1,1424	17,5	1,0884
	1,2543	37	1,1959	27	1,1397	17	1,0857
	1,2513	36,5	1,1930	26,5	1,1369	16,5	1,0831
	1,2484	36	1,1901	26	1,1342	16	1,0805
	1,2454	35,5	1,1873	25,5	1,1315	15,5	1,0779
	1,2425	35	1,1845	25	1,1288	15	1,0753
	1,2395	34,5	1,1816	24,5	1,1260	14	1,0701
	1,2365	34	1,1788	24	1,1233	13	1,0649
	1,2336	33,5	1,1760	23,5	1,1205	12	1,0598
	1,2307	33	1,1731	23	1,1178	11	1,0546
	1,2277	32,5	1,1703	22,5	1,1151	10	1,0496
	1,2248	32	1,1674	22	1,1124	9	1,0445
	1,2219	31,5	1,1646	21,5	1,1097	8	1,0394
	1,2190	31	1,1618	21	1,1071	7	1,0344
	1,2161	30 5	1,1590	20,5	1,1044	5	1 0245

specificum Kali acetici soluti minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto,

et

dem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentis

Kali acetici 40 ad 50 Proc., circiter 0,0005

30 — 39 „ „ 0,00042

20 — 29 „ „ 0,0003

TABULA XXVII

Hag

comparativa, indicans Procentum
Kali carbonici sicci = KaO,CO^2
in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. KaO, CO²	Pond. spec.	Procent. KaO, CO²	Pond. spec.	Procent. KaO, CO²	Pond. spec.	Procent. KaO, CO²
52	1,569	39	1,404	26	1,256	13
51,5	1,562	38,5	1,398	25,5	1,251	12,5
51	1,555	38	1,392	25	1,245	12
50,5	1,548	37,5	1,386	24,5	1,240	11,5
50	1,542	37	1,380	24	1,235	11
49,5	1,535	36,5	1,374	23,5	1,229	10,5
49	1,529	36	1,368	23	1,224	10
48,5	1,522	35,5	1,363	22,5	1,219	9,5
48	1,516	35	1,357	22	1,213	9
47,5	1,509	34,5	1,351	21,5	1,208	8,5
47	1,503	34	1,345	21	1,203	8
46,5	1,495	33,5	1,340	20,5	1,198	7,5
46	1,489	33	1,334	20	1,192	7
45,5	1,483	32,5	1,329	19,5	1,187	6.6
45	1,478	32	1,323	19	1,182	6
44,5	1,472	31,5	1,318	18,5	1,177	5,5
44	1,466	31	1,312	18	1,172	5
43,5	1,459	30,5	1,306	17,5	1,166	4,5
43	1,453	30	1,300	17	1,161	4
42,5	1,447	29,5	1,295	16,5	1,156	3,5
42	1,441	29	1,289	16	1,151	3
41,5	1,435	28,5	1,284	15,5	1,146	2,5
41	1,429	28	1,278	15	1,141	2
40,5	1,422	27,5	1,273	14,5	1,136	1,5
40	1,416	27	1,267	14	1,132	1
39,5	1,410	26,5	1,262	13,5	1,127	0,5

**Pondus specificum Liquoris Kali carbonici minuitur calore singulis gradibus (=
auncto, idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, contin**

Kali carb. 40 ad 50 Proc.,	circiter	0,00045
30 — 39 „	„	0,0004
20 — 29 „	„	0,00035
10 — 19 „	„	0,0003

TABULA XXVII

H. Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Kali carbonici sicci = KaO,CO²

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. KaO,CO²	Pond. spec.	Procent. KaO,CO²	Pond. spec.	Procent. KaO,CO²	Pond. spec.	Procent. KaO,CO²	Pond. spec.
52	1,569	39	1,404	26	1,256	13	1,122
51,5	1,562	38,5	1,398	25,5	1,251	12,5	1,117
51	1,555	38	1,392	25	1,245	12	1,112
50,5	1,548	37,5	1,386	24,5	1,240	11,5	1,107
50	1,542	37	1,380	24	1,235	11	1,102
49,5	1,535	36,5	1,374	23,5	1,229	10,5	1,097
49	1,529	36	1,368	23	1,224	10	1,092
48,5	1,522	35,5	1,363	22,5	1,219	9,5	1,087
48	1,516	35	1,357	22	1,213	9	1,082
47,5	1,509	34,5	1,351	21,5	1,208	8,5	1,077
47	1,503	34	1,345	21	1,203	8	1,073
46,5	1,495	33,5	1,340	20,5	1,198	7,5	1,068
46	1,489	33	1,334	20	1,192	7	1,064
45,5	1,483	32,5	1,329	19,5	1,187	6,5	1,059
45	1,478	32	1,323	19	1,182	6	1,054
44,5	1,472	31,5	1,318	18,5	1,177	5,5	1,050
44	1,466	31	1,312	18	1,172	5	1,045
43,5	1,459	30,5	1,306	17,5	1,166	4,5	1,041
43	1,453	30	1,300	17	1,161	4	1,036
42,5	1,447	29,5	1,295	16,5	1,156	3,5	1,032
42	1,441	29	1,289	16	1,151	3	1,027
41,5	1,435	28,5	1,284	15,5	1,146	2,5	1,022
41	1,429	28	1,278	15	1,141	2	1,018
40,5	1,422	27,5	1,273	14,5	1,136	1,5	1,013
40	1,416	27	1,267	14	1,132	1	1,009
39,5	1,410	26,5	1,262	13,5	1,127	0,5	1,004

Pondus specificum Liquoris Kali carbonici minuitur calore singulis gradibus (=1° C.) aucto, idem augetur, calore singulis gradibus (=1° C.) deminuto, continentis

Kali carb. 40 — 50	Proc.,	circiter	0,00045
30 — 39	„	„	0,0004
20 — 29	„	„	0,00035
10 — 19	„	„	0,0003

TABULA XXVIII a

Hager

comparativa, indicans Procentum
Kali anhydri (caustici) = **KaO**
in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.
Temperatura 17° C.

Procent. KaO	Pond. spec.	Procent. KaO	Pond. spec.	Procent. KaO	Pond. spec.	Procent. KaO
45	1,576	34	1,414	23	1,269	12
44,5	1,568	33,5	1,407	22,5	1,263	11,5
44	1,560	33	1,400	22	1,257	11
43,5	1,553	32,5	1,393	21,5	1,250	10,5
43	1,545	32	1,386	21	1,244	10
42,5	1,537	31,5	1,379	20,5	1,238	9,5
42	1,530	31	1,372	20	1,231	9
41,5	1,522	30,5	1,365	19,5	1,225	8,5
41	1,514	30	1,358	19	1,219	8
40,5	1,507	29,5	1,352	18,5	1,213	7,5
40	1,500	29	1,345	18	1,207	7
39,5	1,492	28,5	1,339	17,5	1,201	6,5
39	1,484	28	1,332	17	1,195	6
38,5	1,477	27,5	1,326	16,5	1,189	5,5
38	1,470	27	1,320	16	1,183	5
37,5	1,463	26,5	1,313	15,5	1,177	4,5
37	1,456	26	1,307	15	1,171	4
36,5	1,449	25,5	1,301	14,5	1,165	3,5
36	1,442	25	1,294	14	1,159	3
35,5	1,435	24,5	1,288	13,5	1,153	2,5
35	1,428	24	1,282	13	1,147	2
34,5	1,421	23,5	1,275	12,5	1,141	1,5

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (=1° C.) a
idem augetur calore singulis gradibus (=1° C.) deminuto, continenti

Kali anhydri	40 ad 45 Proc.,	circiter	0,00055
	30 — 39 „	„	0,0005
	20 — 29 „	„	0,0004
	10 — 19 „	„	0,00033

TABULA XXVIII b

Tünnermann

Temperatura 15° C.

Pond. spec.	Procent. KaO	Pond. spec.	Procent. KaO	Pond. spec.	Procent. KaO	Pond. spec.	Pr K
1,3300	28,290	1,2268	20,935	1,1308	13,013	1,0478	5
1,3131	27,158	1,2122	19,803	1,1182	11,882	1,0369	3
1,2966	26,027	1,1979	18,671	1,1059	10,750	1,0260	2
1,2803	24,895	1,1839	17,540	1,0938	9,619	1,0153	1
1,2648	23,764	1,1702	16,408	1,0819	8,487	1,0050	0
1,2493	22,632	1,1568	15,277	1,0703	7,355		
1,2342	21,500	1,1437	14,145	1,0589	6,224		

TABULA XXI

Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

erri sesquichlorati s. **chloridati** = Fe^2Cl^3 et

rri sesquichlorati crystallisati=Fe^2Cl^3+12HO

lutionibus aquosis ponderis specifici designati. Temperatura 17,5° C.

Proc. Fe^2Cl^3	Proc. Fe^2Cl^3 +12HO	Pond. spec.	Proc. Fe^2Cl^3	Proc. Fe^2Cl^3 +12HO	Pond. spec.	Proc. Fe^2Cl^3	Proc. Fe^2Cl^3 +12HO
60,5	100,8	1,421	40,5	67,4	1,185	20,5	34,1
60	100,0	1,415	40	66,6	1,180	20	33,3
59,5	99,1	1,409	39,5	65,7	1,175	19,5	32,4
59	98,2	1,403	39	64,9	1,170	19	31,6
58,5	97,3	1,396	38,5	64,0	1,165	18,5	30,8
58	96,4	1,390	38	63,2	1,160	18	29,9
57,5	95,6	1,382	37,5	62,4	1,155	17,5	29,1
57	94,8	1,376	37	61,5	1,150	17	28,3
56,5	94,0	1,370	36,5	60,7	1,145	16,5	27,4
56	93,2	1,364	36	59,9	1,140	16	26,6
55,5	92,4	1,358	35,5	59,1	1,135	15,5	25,8
55	91,5	1,352	35	58,2	1,131	15	24,9
54,5	90,6	1,346	34,5	57,4	1,127	14,5	24,1
54	89,8	1,340	34	56,6	1,123	14	23,3
53,5	89,0	1,334	33,5	55,7	1,118	13,5	22,4
53	88,2	1,328	33	54,9	1,113	13	21,6
52,5	87,3	1,322	32,5	54,1	1,109	12,5	20,8
52	86,4	1,316	32	53,2	1,104	12	19,9
51,5	85,6	1,310	31,5	52,4	1,099	11,5	19,1
51	84,8	1,304	31	51,6	1,095	11	18,3
50,5	84,0	1,298	30,5	50,7	1,091	10,5	17,4
50	83,2	1,292	30	49,9	1,087	10	16,6
49,5	82,4	1,286	29,5	49,1	1,082	9,5	15,8
49	81,5	1,280	29	48,2	1,078	9	14,9
48,5	80,7	1,274	28,5	47,4	1,073	8,5	14,1
48	79,9	1,268	28	46,6	1,069	8	13,3
47,5	79,0	1,262	27,5	45,7	1,064	7,5	12,4
47	78,2	1,256	27	44,9	1,060	7	11,6
46,5	77,4	1,250	26,5	44,1	1,055	6,5	10,8
46	76,5	1,245	26	43,2	1,051	6	9,9
45,5	75,7	1,239	25,5	42,4	1,046	5,5	9,1
45	74,9	1,234	25	41,6	1,042	5	8,3
44,5	74,1	1,228	24,5	40,7	1,037	4,5	7,4
44	73,2	1,223	24	39,9	1,033	4	6,6
43,5	72,4	1,217	23,5	39,1	1,029	3,5	5,8
43	71,6	1,212	23	38,3	1,025	3	4,9
42,5	70,7	1,207	22,5	37,4	1,020	2,5	4,1
42	69,9	1,202	22	36,6	1,016	2	3,3
41,5	69,1	1,196	21,5	35,7	1,012	1,5	2,4
41	68,3	1,191	21	34,9	1,008	1	1,6

specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto, em augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Ferri sesquichlorati sicci (Fe^2Cl^3)	50 ad 60 Proc., circiter	0,0008
„ „ „ „	45 — 49 „ „	0,0007
„ „ „ „	40 — 44 „ „	0,0006
„ „ „ „	30 — 39 „ „	0,0005
„ „ „ „	20 — 29 „ „	0,0004
„ „ „ „	10 — 19 „ „	0,0003

TABULA XXXI

H. Hager

comparativa, indicans Procentum

Kali tartarici = $KaO,\bar{T}$

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. $KaO,\bar{T}$	Pond. spec.	Procent. $KaO,\bar{T}$	Pond. spec.	Procent. $KaO,\bar{T}$	Pond. spec.	Procent. $KaO,\bar{T}$
50	1,383	37,5	1,274	25	1,174	12,5
49,5	1,379	37	1,270	24,5	1,170	12
49	1,374	36,5	1,265	24	1,166	11,5
48,5	1,369	36	1,261	23,5	1,162	11
48	1,365	35,5	1,257	23	1,159	10,5
47,5	1,360	35	1,253	22,5	1,155	10
47	1,355	34,5	1,249	22	1,151	9,5
46,5	1,351	34	1,245	21,5	1,148	9
46	1,346	33,5	1,240	21	1,144	8,5
45,5	1,342	33	1,236	20,5	1,140	8
45	1,338	32,5	1,232	20	1,137	7,5
44,5	1,333	32	1,228	19,5	1,133	7
44	1,329	31,5	1,224	19	1,130	6,5
43,5	1,325	31	1,220	18,5	1,126	6
43	1,320	30,5	1,216	18	1,123	5,5
42,5	1,316	30	1,212	17,5	1,119	5
42	1,312	29,5	1,208	17	1,116	4,5
41,5	1,307	29	1,204	16,5	1,112	4
41	1,303	28,5	1,200	16	1,109	3,5
40,5	1,299	28	1,196	15,5	1,105	3
40	1,295	27,5	1,192	15	1,102	2,5
39,5	1,290	27	1,189	14,5	1,098	2
39	1,286	26,5	1,185	14	1,095	1,5
38,5	1,282	26	1,181	13,5	1,091	1
38	1,278	25,5	1,177	13	1,088	0,5

Pondus specificum solutionum calore singulis gradibus (=1° C.) aucto, aut d minuitur et augetur, continentium

Kali tartarici	40 — 50	Proc.,	circiter	0,0006
	30 – 39	„	„	0,0005
	20 — 29	„	„	0,0004
	10 — 19	„	„	0,0003

TABULA XXXII

H. Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Kalii chlorati sicci = KaCl

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

cent. aCl	Pond. spec.	Procent. KaCl	Pond. spec.	Procent. KaCl	Pond. spec.	Procent. KaCl	Pond. spec.
25	1,172	19	1,127	13	1,085	7	1,045
24,5	1,168	18,5	1,123	12,5	1,081	6,5	1,041
24	1,164	18	1,120	12	1,078	6	1,038
23,5	1,160	17,5	1,116	11,5	1,075	5,5	1,035
23	1,156	17	1,113	11	1,071	5	1,032
22,5	1,152	16,5	1,109	10,5	1,068	4,5	1,028
22	1,149	16	1,106	10	1,065	4	1,025
21,5	1,145	15,5	1,102	9,5	1,061	3,5	1,022
21	1,142	15	1,099	9	1,058	3	1,019
20,5	1,138	14,5	1,095	8,5	1,055	2,5	1,015
20	1,135	14	1,092	8	1,051	2	1,012
19,5	1,132	13,5	1,088	7,5	1,048	1	1,006

dus specificum solutionum calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto aut deminuto minuitur et augetur, continentium

Kalii chlorati 15 — 25 Proc., circiter 0,00035

„ „ 10 — 14 „ „ 0,0003

„ „ 5 — 9 „ „ 0,00025

TABULA XXXIII

H. Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Kalii jodati sicci = KaJ

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. KaJ	Pond. spec.	Procent. KaJ	Pond. spec.	Procent. KaJ	Pond. spec.	Procent. KaJ	Pond. spec.
58	1,689	43,5	1,447	29	1,264	14,5	1,118
57,5	1,679	43	1,440	28,5	1,258	14	1,114
57	1,670	42,5	1,433	28	1,253	13,5	1,109
56,5	1,660	42	1,426	27,5	1,248	13	1,105
56	1,651	41,5	1,419	27	1,242	12,5	1,100
55,5	1,642	41	1,412	26,5	1,237	12	1,096
55	1,633	40,5	1,405	26	1,231	11,5	1,091
54,5	1,624	40	1,398	25,5	1,226	11	1,087
54	1,615	39,5	1,391	25	1,221	10,5	1,082
53,5	1,606	39	1,385	24,5	1,216	10	1,078
53	1,597	38,5	1,378	24	1,210	9,5	1,074
52,5	1,589	38	1,372	23,5	1,205	9	1,070
52	1,580	37,5	1,366	23	1,200	8,5	1,065
51,5	1,571	37	1,359	22,5	1,195	8	1,061
51	1,563	36,5	1,353	22	1,190	7,5	1,057
50,5	1,554	36	1,346	21,5	1,185	7	1,053
50	1,546	35,5	1,340	21	1,180	6,5	1,049
49,5	1,538	35	1,334	20,5	1,175	6	1,045
49	1,530	34,5	1,328	20	1,170	5,5	1,041
48,5	1,523	34	1,322	19,5	1,165	5	1,037
48	1,514	33,5	1,316	19	1,160	4,5	1,033
47,5	1,506	33	1,310	18,5	1,156	4	1,029
47	1,498	32,5	1,304	18	1,151	3,5	1,026
46,5	1,491	32	1,298	17,5	1,146	3	1,022
46	1,483	31,5	1,292	17	1,142	2,5	1,018
45,5	1,475	31	1,286	16,5	1,137	2	1,014
45	1,468	30,5	1,281	16	1,132	1,5	1,010
44,5	1,461	30	1,275	15,5	1,128	1	1,007
44	1,454	29,5	1,269	15	1,123	0,5	1,003

Pondus specificum Liquoris Kalii jodati minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto, idem augetur calore singulis gradibus (=1° C.) deminuto, continentis

Kalii jodati	40	ad	50	Proc.,	circiter	0,00066
„	30	—	39	„	„	0,0006
„	20	—	29	„	„	0,00045
„	10	—	19	„	„	0,00035

TABULA XXXIV

H. Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum
Lithii chlorati = LiCl
in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. LiCl	Pond. spec.	Procent. LiCl	Pond. spec.	Procent. LiCl	Pond. spec.	Procent. LiCl	Pond. spec.
48	1,321	36	1,223	24	1,141	12	1,068
47,5	1,317	35,5	1,219	23,5	1,137	11,5	1,065
47	1,312	35	1,216	23	1,134	11	1,063
46,5	1,308	34,5	1,212	22,5	1,130	10,5	1,060
46	1,304	34	1,208	22	1,127	10	1,057
45,5	1,299	33,5	1,205	21,5	1,124	9,5	1,054
45	1,295	33	1,201	21	1,121	9	1,051
44,5	1,291	32,5	1,198	20,5	1,119	8,5	1,048
44	1,287	32	1,194	20	1,116	8	1,045
43,5	1,283	31,5	1,191	19,5	1,113	7,5	1,042
43	1,279	31	1,187	19	1,110	7	1,040
42,5	1,274	30,5	1,184	18,5	1,107	6,5	1,037
42	1,270	30	1,181	18	1,104	6	1,034
41,5	1,266	29,5	1,177	17,5	1,101	5,5	1,031
41	1,262	29	1,174	17	1,098	5	1,028
40,5	1,258	28,5	1,171	16,5	1,095	4,5	1,025
40	1,254	28	1,167	16	1,092	4	1,022
39,5	1,250	27,5	1,164	15,5	1,089	3,5	1 019
39	1,246	27	1,161	15	1,086	3	1,016
38,5	1,243	26,5	1,157	14,5	1,083	2,5	1,013
38	1,239	26	1,154	14	1,080	2	1,011
37,5	1,235	25,5	1,151	13,5	1,077	1,5	1,008
37	1,231	25	1,148	13	1,074	1	1,005
36,5	1,227	24,5	1,144	12,5	1,071	0,5	1,002

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto, idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Lithii	chlorati	45 ad 48	Procent.	circiter	0,00035
„	„	30 — 44	„	„	0,0003
„	„	15 — 29	„	„	0,00025
„	„	5 — 14	„	„	0,0002

TABULA XXXV

Hager

comparativa, indicans Procentum

Magnesiae sulfuricae siccae = MgO,SO^3, a
Magnesiae sulfuricae crystallisatae
= MgO,SO^3+7HO

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Proc. MgO,SO^3	Proc. MgO,SO^3+7HO	Pond. spec.	Proc. MgO,SO^3	Proc. MgO,SO^3+7HO	Pond. spec.	Proc. MgO,SO^3	Proc. MgO,SO^3+7HO
25	51,25	1,288	18	36,90	1,198	11	22,55
24,5	50,22	1,287	17,5	35,87	1,192	10,5	21,52
24	49,20	1,275	17	34,85	1,186	10	20,50
23,5	48,17	1,268	16,5	33,82	1,182	9,5	19,47
23	47,15	1,261	16	32,80	1,174	9	18,45
22,5	46,12	1,255	15,5	31,77	1,169	8,5	17,42
22	45,00	1,248	15	30,75	1,163	8	16,40
21,5	44,07	1,242	14,5	29,72	1,157	7,5	15,37
21	43,05	1,235	14	28,70	1,151	7	14,35
20,5	42,02	1,229	13,5	27,67	1,145	6,5	13,32
20	41,00	1,223	13	26,65	1,140	6	12,30
19,5	39,97	1,217	12,5	25,62	1,134	5,5	11,27
19	38,95	1,212	12	24,60	1,128	5	10,25
18,5	37,92	1,204	11,5	23,57	1,123	4,5	9,22

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Magnesiae sulfuricae siccae 15 ad 25 Proc., circiter 0,0003

„ „ „ 5 — 14 „ „ 0,00026

TABULA XXXVI

Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Magnesii chlorati = MgCl, atque
Magnesii chlorati crystallisati = MgCl+6HO
in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. MgCl	Procent. MgCl +6HO	Pond. spec.	Procent. MgCl	Procent. MgCl +6HO	Pond. spec.	Procent. MgCl	Procent. MgCl +6HO	Pond. spec.
25	53,42	1,229	17	36,31	1,150	9	19,22	1,077
24,5	52,34	1,224	16,5	35,25	1,146	8,5	18,15	1,073
24	51,27	1,219	16	34,18	1,141	8	17,09	1,068
23,5	50,21	1,214	15,5	33,11	1,136	7,5	16,02	1,064
23	49,14	1,209	15	32,04	1,132	7	14,95	1,060
22,5	48,07	1,204	14,5	30,97	1,127	6,5	13,88	1,055
22	47,00	1,199	14	29,90	1,122	6	12,81	1,051
21,5	45,93	1,194	13,5	28,84	1,118	5,5	11,75	1,046
21	44,86	1,189	13	27,77	1,113	5	10,68	1,042
20,5	43,80	1,184	12,5	26,70	1,109	4,5	9,61	1,037
20	42,73	1,179	12	25,63	1,104	4	8,54	1,033
19,5	41,65	1,174	11,5	24,56	1,100	3,5	7,48	1,029
19	40,59	1,169	11	23,50	1,095	3	6,41	1,025
18,5	39,52	1,165	10,5	22,43	1,091	2,5	5,34	1,021
18	38,45	1,160	10	21,36	1,086	2	4,27	1,017
17,5	37,38	1,155	9,5	20,29	1,082	1,5	3,21	1,013

Pondus specificum Liquoris Magnesii chlorati minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto, idem augetur calore singulis gradis (= 1° C.) deminuto continentis

Magnesii chlorati sicci 15 ad 23 Proc., circiter 0,0003
„ „ „ 5 — 14 „ „ 0,00025

TABULA XXXVII

Hager

comparativa, indicans Procentum

Natri carbonici sicci = NaO,CO^2, atque
Natri carbonici crystallisati = NaO,CO^2+10

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. NaO,CO^2	Procent. NaO,CO^2 $+10HO$	Pond. spec.	Procent. NaO,CO^2	Procent. NaO,CO^2 $+10HO$	Pond. spec.	Procent. NaO,CO^2	Procent. NaO,CO^2 $+10HO$
15	40,50	1,160	10	27,00	1,105	5	13,50
14,75	39,82	1,157	9,75	26,32	1,102	4,75	12,82
14,5	39,15	1,155	9,5	25,65	1,100	4,5	12,15
14,25	38,47	1,152	9,25	24,97	1,097	4,25	11,47
14	37,80	1,149	9	24,30	1,095	4	10,80
13,75	37,12	1,146	8,75	23,62	1,092	3,75	10,12
13,5	36,45	1,144	8,5	22,95	1,089	3,5	9,45
13,25	35,77	1,141	8,25	22,27	1,087	3,25	8,77
13	35,10	1,138	8	21,60	1,084	3	8,10
12,75	34,42	1,135	7,75	20,92	1,081	2,75	7,42
12,5	33,75	1,133	7,5	20,25	1,079	2,5	6,75
12,25	33,07	1,130	7,25	19,57	1,076	2,25	6,07
12	32,40	1,127	7	18,90	1,073	2	5,40
11,75	31,72	1,124	6,75	18,22	1,071	1,75	4,72
11,5	31,05	1,122	6,5	17,55	1,068	1,5	4,05
11,25	30,37	1,119	6,25	16,87	1,065	1,25	3,37
11	29,70	1,116	6	16,20	1,063	1	2,70
10,75	29,02	1,113	5,75	15,52	1,060	0,75	2,02
10,5	28,35	1,111	5,5	14,85	1,057	0,5	1,35
10,25	27,67	1,108	5,25	14,17	1,055	0,25	0,67

Pondus specificum Liquoris Natri carbonici minuitur calore singulis gradibus (= aucto, idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continer

Natri carb. sicci 13 ad 15 Proc.,	circiter	0,0004
8 — 12 „	„	0,00035
3 — 7 „	„	0,0003

TABULA XXXVIII[a]

Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Natri anhydri (caustici) = NaO

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Pond. spec.	Procent. NaO	Pond. spec.	Procent. NaO	Pond. spec.	Procent. NaO	Pond. spec.
1,500	27,5	1,389	20	1,281	12,5	1,174
1,492	27	1,382	19,5	1,274	12	1,167
1,485	26,5	1,375	19	1,266	11,5	1,160
1,477	26	1,367	18,5	1,259	11	1,153
1,470	25,5	1,360	18	1,252	10,5	1,146
1,463	25	1,353	17,5	1,245	10	1,139
1,455	24,5	1,345	17	1,238	9,5	1,132
1,448	24	1,338	16,5	1,231	9	1,125
1,440	23,5	1,331	16	1,224	8,5	1,118
1,433	23	1,324	15,5	1,217	8	1,111
1,426	22,5	1,317	15	1,210	7,5	1,104
1,418	22	1,309	14,5	1,203	7	1,097
1,411	21,5	1,302	14	1,195	6,5	1,090
1,404	21	1,295	13,5	1,188	6	1,083
1,396	20,5	1,288	13	1,181	5,5	1,076

... specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto, ... augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Natri anhydri	25 ad 35	Proc., circiter	0,00045
" "	15 — 24	" "	0,0004
" "	5 — 14	" "	0,00033

TABULA XXXVIII[b]

Tünnermann, auct.

Temperatura 15° C.

Procent. NaO	Pond. spec.	Procent. NaO	Pond. spec.	Procent. NaO	Pond. spec.	Procent. NaO
30,220	1,3198	22,363	1,2392	15,110	1,1042	7,253
29,616	1,3143	21,894	1,2280	14,506	1,0948	6,648
29,011	1,3125	21,758	1,2178	13,901	1,0855	6,044
28,407	1,3053	21,154	1,2058	13,297	1,0764	5,440
27,802	1,2982	20,550	1,1948	12,692	1,0675	4,835
27,200	1,2912	19,945	1,1841	12,088	1,0587	4,231
26,594	1,2843	19,341	1,1734	11,484	1,0500	3,626
25,989	1,2775	18,730	1,1630	10,879	1,0414	3,022
25,385	1,2708	18,132	1,1528	10,275	1,0330	2,418
24,780	1,2642	17,528	1,1428	9,670	1,0246	1,813
24,176	1,2578	16,923	1,1330	9,066	1,0163	1,209
23,572	1,2515	16,319	1,1233	8,462	1,0081	0,604
22,967	1,2453	15,714	1,1137	7,857		

TABULA XXXIX

Hag

comparativa, indicans Procentum

Natri nitrici sicci = NaO,NO^5

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. NaO,NO^5	Pond. spec.	Procent. NaO,NO^5	Pond. spec.	Procent. NaO,NO^5	Pond. spec.	Procent. NaO,NO^5
35	1,272	27,5	1,208	20	1,146	12,5
34,5	1,267	27	1,203	19,5	1,142	12
34	1,263	26,5	1,199	19	1,138	11,5
33,5	1,259	26	1,195	18,5	1,134	11
33	1,254	25,5	1,191	18	1,130	10,5
32,5	1,250	25	1,187	17,5	1,126	10
32	1,246	24,5	1,183	17	1,122	9,5
31,5	1,242	24	1,178	16,5	1,118	9
31	1,237	23,5	1,174	16	1,114	8,5
30,5	1,233	23	1,170	15,5	1,110	8
30	1,229	22,5	1,166	15	1,106	7,5
29,5	1,224	22	1,162	14,5	1,102	7
29	1,220	21,5	1,158	14	1,098	6,5
28,5	1,216	21	1,154	13,5	1,095	6
28	1,212	20,5	1,150	13	1,091	5,5

TABULA XL

Hag

comparativa, indicans Procentum

Natri sulfurici sicci = NaO,SO^3, atque

Natri sulfurici crystallisati = NaO,SO^3+10

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. NaO,SO^3	Procent. NaO,SO^3 $+10HO$	Pond. spec.	Procent. NaO,SO^3	Procent. NaO,SO^3 $+10HO$	Pond. spec.	Procent. NaO,SO^3	Procent. NaO,SO^3 $+10HO$
12	27,22	1,112	8	18,14	1,074	4	9,07
11,5	26,08	1,108	7,5	17,01	1,069	3,5	7,93
11	24,94	1,103	7	15,87	1,065	3	6,80
10,5	23,81	1,098	6,5	14,74	1,060	2,5	5,67
10	22,68	1,093	6	13,60	1,055	2	4,53
9,5	21,54	1,088	5,5	12,47	1,050	1,5	3,40
9	20,41	1,084	5	11,34	1,046	1	2,26
8,5	19,27	1,079	4,5	10,20	1,041	0,5	1,13

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) at augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Natri sulfurici sicci 5 ad 12 Proc., circiter 0,0003

" " " 2 — 4 " " 0,00025

Hager, auct.

TABULA XLI

comparativa, indicans Procentum

Natrii chlorati (salis culinaris) **sicci** = **NaCl**

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

t. l	Pond. spec.	Procent. NaCl	Pond. spec.	Procent. NaCl	Pond. spec.	Procent. NaCl	Pond. spec.
	1,200	19,5	1,146	13	1,095	6,5	1,047
5	1,195	19	1,142	12,5	1,091	6	1,043
	1,191	18,5	1,138	12	1,088	5,5	1,039
5	1,187	18	1,134	11,5	1,084	5	1,036
	1,183	17,5	1,130	11	1,080	4,5	1,032
5	1,179	17	1,126	10,5	1,076	4	1,028
	1,175	16,5	1,122	10	1,073	3,5	1,024
5	1,171	16	1,118	9,5	1,069	3	1,021
	1,167	15,5	1,114	9	1,065	2,5	1,017
5	1,162	15	1,111	8,5	1,061	2	1,014
	1,158	14,5	1,107	8	1,058	1,5	1,010
5	1,154	14	1,103	7,5	1,054	1	1,007
	1,150	13,5	1,099	7	1,050	0,5	1,003

s specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto,
augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Natrii chlorati 15 ad 25 Proc., circiter 0,0004

„ „ 5 — 14 „ „ 0,0003

TABULA XLII

comparativa, indicans Procentum

Natro-Kali tartarici crystallisati

KaO,NaO,$\bar{T}^2$+8HO

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. salis cryst.	Pond. spec.	Procent. salis cryst.	Pond. spec.	Procent. salis cryst.	Pond. spec.	Procent. salis cryst.
35	1,195	26,5	1,144	18	1,096	9,5
34,5	1,192	26	1,141	17,5	1,093	9
34	1,189	25,5	1,138	17	1,091	8,5
33,5	1,186	25	1,135	16,5	1,088	8
33	1,183	24,5	1,132	16	1,085	7,5
32,5	1,180	24	1,129	15,5	1,082	7
32	1,177	23,5	1,126	15	1,080	6,5
31,5	1,174	23	1,123	14,5	1,077	6
31	1,171	22,5	1,120	14	1,074	5,5
30,5	1,168	22	1,117	13,5	1,071	5
30	1,165	21,5	1,115	13	1,068	4,5
29,5	1,162	21	1,113	12,5	1,065	4
29	1,159	20,5	1,110	12	1,063	3,5
28,5	1,156	20	1,107	11,5	1,060	3
28	1,153	19,5	1,104	11	1,057	2,5
27,5	1,150	19	1,102	10,5	1,055	2
27	1,147	18,5	1,099	10	1,053	1,5

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C idem augetur calore singulis gradibus (=1° C.) deminuto continentiun

Natro-Kali tartarici cryst. 25 ad 35 Proc., circiter 0,0005

„ „ „ 15 — 24 „ „ 0,0004

„ „ „ 8 — 14 „ „ 0,00035

Balling, auct.

TABULA XLIII

comparativa, indicans Procentum

...cchari cannei, Sacchari ex uvis cryst. atque **Extracti sicci Polentae (bynes)**

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 16 ad 17,5° C.

...t. ...ri	Pond. spec.	Procent Sacchari	Pond. spec.	Procent. Sacchari	Pond. spec.	Procent. Sacchari	Pond. spec.
	1,3633	54	1,2553	36	1,1590	18	1,0744
	1,3570	53	1,2497	35	1,1540	17	1,0700
	1,3507	52	1,2441	34	1,1490	16	1,0657
	1,3445	51	1,2385	33	1,1440	15	1,0614
	1,3383	50	1,2339	32	1,1391	14	1,0572
	1,3321	49	1,2274	31	1,1343	13	1,0530
	1,3260	48	1,2229	30	1,1295	12	1,0488
	1,3190	47	1,2165	29	1,1247	11	1,0446
	1,3139	46	1,2111	28	1,1200	10	1,0404
	1,3079	45	1,2057	27	1,1153	9	1,0363
	1,3019	44	1,2004	26	1,1106	8	1,0322
	1,2959	43	1,1951	25	1,1059	7	1,0281
	1,2900	42	1,1898	24	1,1013	6	1,0240
	1,2841	41	1,1846	23	1,0967	5	1,0200
	1,2783	40	1,1794	22	1,0922	4	1,0160
	1,2725	39	1,1743	21	1,0877	3	1,012
	1,2667	38	1,1692	20	1,0832	2	1,008
	1,2610	37	1,1641	19	1,0788	1	1,004

...specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) aucto, idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Sacchari	60 ad 72	Proc.,	circiter	0,00045
„	50 — 59	„	„	0,0004
„	40 — 49	„	„	0,00035
„	20 — 39	„	„	0,0003
„	5 — 19	„	„	0,00025

TABULA XLIV

comparativa, indicans Procentum
Spiritus Vini anhydri et **Aquae**
in mixtionibus ponderis specifici designati. Temperatura 17,5

Procent. Volum. Spir. V.	Procent. Volum. Aqua	Pond. spec. 14° R.	Procent. Volum. Spir. V.	Procent. Volum. Aqua	Pond. spec. 14° R.	Volumen mixtionis totius	Alcoholometra Proc. vel Gradus: Trallesii Volum.	Alcoholometra Proc. vel Gradus: Meissneri Vol.	Alcoholometra Proc. vel Gradus: Meissneri Pond.
100	—	0,7932	100	—	0,7932	100,000	100,0	100	100,00
99	1	0,7960	99	1	0,7969	99,802	99,1	99	98,68
98	2	0,7988	98	2	0,8006	99,618	98,2	98	97,36
97	3	0,8016	97	3	0,8042	99,425	97,4	97	96,10
96	4	0,8045	96	4	0,8078	99,229	96,6	96	94,87
95	5	0,8074	95	5	0,8114	99,031	95,6	95	93,71
94	6	0,8104	94	6	0,8150	98,842	94,7	94	92,52
93	7	0,8135	93	7	0,8185	98,644	93,8	93	91,36
92	8	0,8166	92	8	0,8219	98,484	93,0	92	90,21
91	9	0,8196	91	9	0,8253	98,344	92,0	91	88,97
90	10	0,8225	90	10	0,8286	98,224	91,0	90	87,70
89	11	0,8252	89	11	0,8317	98,131	90,0	89	86,48
88	12	0,8279	88	12	0,8346	98,044	88,9	88	85,29
87	13	0,8304	87	13	0,8373	97,962	87,9	87	84,13
86	14	0,8329	86	14	0,8400	97,883	87,4	86	82,96
85	15	0,8353	85	15	0,8427	97,807	86,5	85	81,78
84	16	0,8376	84	16	0,8454	97,733	85,6	84	80,66
83	17	0,8399	83	17	0,8481	97,661	84,9	83	79,54
82	18	0,8422	82	18	0,8508	97,592	83,9	82	78,44
81	19	0,8446	81	19	0,8534	97,525	82,8	81	77,37
80	20	0,8470	80	20	0,8566	97,462	81,8	80	76,06
79	21	0,8494	79	21	0,8591	97,402	81,0	79	74,94
78	22	0,8519	78	22	0,8616	97,347	79,8	78	73,86
77	23	0,8543	77	23	0,8642	97,291	79,0	77	72,68
76	24	0,8567	76	24	0,8668	97,234	78,0	76	71,52
75	25	0,8590	75	25	0,8695	97,176	77,0	75	70,38
74	26	0,8613	74	26	0,8723	97,111	75,9	74	69,24
73	27	0,8635	73	27	0,8751	97,040	75,0	73	68,15
72	28	0,8657	72	28	0,8779	96,966	73,8	72	67,07
71	29	0,8680	71	29	0,8806	96,892	72,7	71	66,00
70	30	0,8704	70	30	0,8833	96,821	71,8	70	64,91
69	31	0,8729	69	31	0,8860	96,765	70,7	69	63,79
68	32	0,8755	68	32	0,8885	96,723	69,6	68	62,73
67	33	0,8781	67	33	0,8910	96,683	68,5	67	61,65
66	34	0,8806	66	34	0,8934	96,651	67,6	66	60,61
65	35	0,8831	65	35	0,8958	96,626	66,5	65	59,56
64	36	0,8855	64	36	0,8982	96,602	65,6	64	58,52
63	37	0,8879	63	37	0,9006	96,580	64,7	63	57,45
62	38	0,8902	62	38	0,9029	96,559	63,6	62	56,41
61	39	0,8925	61	39	0,9052	96,539	62,4	61	55,36
60	40	0,8948	60	40	0,9075	96,520	61,3	60	54,32
59	41	0,8971	59	41	0,9098	96,501	60,4	59	53,27
58	42	0,8994	58	42	0,9121	96,484	59,5	58	52,26
57	43	0,9016	57	43	0,9145	96,463	58,4	57	51,22
56	44	0,9038	56	44	0,9168	96,445	57,3	56	50,22
55	45	0,9060	55	45	0,9191	96,427	56,4	55	49,22
54	46	0,9082	54	46	0,9214	96,402	55,3	54	48,22

nt. l. Aqua	Pond. spec. 14° R.	Procent. Volum. Spir. V.	Procent. Volum. Aqua	Pond. spec. 14° R.	Volumen mixtionis totius	Alcoholometra Proc. vel Gradus Trallesii Volum.	Meissneri Vol.	Meissneri Pond.	Richteri Pond.
47	0,9104	53	47	0,9237	96,393	54,3	53	47,22	46,4
48	0,9127	52	48	0,9259	96,384	53,4	52	46,23	45,4
49	0,9150	51	49	0,9281	96,377	52,3	51	45,24	44,3
50	0,9173	50	50	0,9303	96,377	50,9	50	44,26	43,2
51	0,9196	49	51	0,9324	96,384	49,8	49	43,24	42,0
52	0,9219	48	52	0,9344	96,394	48,7	48	42,28	41,2
53	0,9242	47	53	0,9364	96,407	47,7	47	41,33	40,3
54	0,9264	46	54	0,9384	96,423	46,6	46	40,35	39,3
55	0,9280	45	55	0,9404	96,442	45,7	45	39,32	38,8
56	0,9308	44	56	0,9424	96,465	44,6	44	38,26	37,7
57	0,9329	43	57	0,9443	96,495	43,4	43	37,26	36,7
58	0,9350	42	58	0,9461	96,528	42,3	42	36.31	35,8
59	0,9371	41	59	0,9478	96,565	41,4	41	35,42	34,8
60	0,9391	40	60	0,9495	96,607	40,4	40	34,52	34,0
61	0,9410	39	61	0,9512	96,649	39,2	39	33,63	32,9
62	0,9429	38	62	0,9529	96,692	37,9	38	32,73	31,5
63	0,9448	37	63	0,9547	96,736	36,6	37	31,78	30,4
64	0,9467	36	64	0,9564	96,782	35,5	36	30,82	29,7
65	0,9486	35	65	0,9580	96,828	34,5	35	29,87	28,7
66	0,9505	34	66	0,9595	96,889	33,4	34	28,93	28,0
67	0,9524	33	67	0,9609	96,967	32,5	33	27,93	27,0
68	0,9543	32	68	0,9621	97,056	31,4	32	27,00	26,0
69	0,9561	31	69	0,9632	97,158	30,4	31	26,15	25,2
70	0,9578	30	70	0,9643	97,268	29,5	30	25,31	24,4
71	0,9594	29	71	0,9654	97,367	28,4	29	24,46	23,5
72	0,9608	28	72	0,9665	97,466	27,4	28	23,61	22,5
73	0,9621	27	73	0,9676	97,565	26,5	27	22,77	22,0
74	0,9634	26	74	0,9688	87,664	25,5	26	21,85	21,2
75	0,9647	25	75	0,9700	97,763	24,4	25	20,92	20,2
76	0,9660	24	76	0,9712	97,862	23,3	24	20,00	19,3
77	0,9673	23	77	0,9723	97,958	22,6	23	19,16	18,4
78	0,9686	22	78	0,9734	98,051	21,4	22	18,31	18,0
79	0,9699	21	79	0,9745	98,149	20,4	21	17,46	17,3
80	0,9712	20	80	0,9756	98,262	19,3	20	16,58	16,4
81	0,9725	19	81	0,9766	98,377	18,4	19	15,75	15,5
82	0,9738	18	82	0,9775	98,494	17,5	18	15,00	15,0
83	0,9751	17	83	0,9784	98,613	16,6	17	14,18	14,4
84	0,9763	16	84	0,9793	98,731	15,5	16	13,30	13,7
85	0,9775	15	85	0,9803	98,845	14,5	15	12,30	13,0
86	0,9786	14	86	0,9813	98,955	13,5	14	11,36	12,5
87	0,9796	13	87	0,9823	99,058	12,5	13	10,54	11,8
88	0,9806	12	88	0,9834	99,154	11,7	12	9,71	11,0
89	0,9817	11	89	0,9846	99,246	10,7	11	8,87	10,4
90	0,9830	10	90	0,9859	99,333	9,4	10	8,06	9,4
91	0,9844	9	91	0,9873	99,413	8,4	9	7,28	8,6
92	0,9860	8	92	0,9887	99,487	7,4	8	6,52	7,5
93	0,9878	7	93	0,9901	99,555	6,0	7	5,76	6,5
94	0,9897	6	94	0,9915	99,617	5,2	6	4,94	5,7
95	0,9914	5	85	0,9929	99,674	4,3	5	4,10	4,8
96	0,9931	4	96	0,9943	99,731	3,3	4	3,29	3,8
97	0,9948	3	97	0,9957	99,792	2,3	3	2,47	3,0
98	0,9965	2	98	0,9971	99,857	1,6	2	1,65	2,0
99	0,9982	1	99	0,9985	99,927	0,4	1	0,83	

TABULA XLV

Stampf

comparans, indicans tam pondus quam mensuram alcoholis anhy
tenti in centenis partibus spiritus ponderis specifici design

Pondus spec. 15° C.	mensurae partes 100 continent		ponderis partes 100 continent alcoholis	Pondus spec. 15° C.	mensurae partes 100 continent		p pa c a
	alcohol.	aquae			alcohol.	aquae	
1,0000	0	100	0	0,9328	51	52,73	
0,9985	1	99,05	0,80	0,9308	52	51,74	
0,9970	2	98,11	1,60	0,9288	53	50,74	
0,9956	3	97,17	2,40	0,9267	54	49,74	
0,9942	4	96,24	3,20	0,9247	55	48,74	
0,9928	5	95,30	4,00	0,9226	56	47,73	
0,9915	6	94,38	4,81	0,9205	57	46,73	
0,9902	7	93,45	5,62	0,9183	58	45,72	
0,9890	8	92,54	6,43	0,9161	59	44,70	
0,9878	9	91,62	7,24	0,9139	60	43,68	
0,9867	10	90,72	8,06	0,9117	61	42,67	
0,9855	11	89,80	8,87	0,9095	62	41,65	
0,9844	12	88,90	9,69	0,9072	63	40,63	
0,9833	13	88,00	10,51	0,9049	64	39,60	
0,9822	14	87,09	11,33	0,9026	65	38,58	
0,9812	15	86,19	12,15	0,9002	66	37,54	
0,9801	16	85,29	12,98	0,8978	67	36,51	
0,9791	17	84,39	13,80	0,8954	68	35,47	
0,9781	18	83,50	14,63	0,8930	69	34,44	
0,9771	19	82,60	15,46	0,8905	70	33,39	
0,9761	20	81,71	16,29	0,8880	71	32,35	
0,9751	21	80,81	17,12	0,8855	72	31,30	
0,9741	22	79,92	17,96	0,8830	73	30,26	
0,9731	23	79,09	18,79	0,8804	74	29,20	
0,9721	24	78,13	19,63	0,8778	75	28,15	
0,9711	25	77,23	20,47	0,8752	76	27,09	
0,9700	26	76,33	21,31	0,8725	77	26,03	
0,9690	27	75,43	22,16	0,8698	78	24,96	
0,9679	28	74,53	23,00	0,8671	79	23,90	
0,9668	29	73,62	23,85	0,8644	80	22,83	
0,9657	30	72,72	24,70	0,8616	81	21,76	
0,9645	31	71,80	25,56	0,8588	82	20,68	
0,9633	32	70,89	26,41	0,8559	83	19,61	
0,9620	33	69,96	27,27	0,8530	84	18,52	
0,9607	34	69,04	28,14	0,8500	85	17,42	
0,9595	35	68,12	29,01	0,8470	86	16,32	
0,9582	36	67,20	29,88	0,8440	87	15,23	
0,9568	37	66,26	30,75	0,8409	88	14,12	
0,9553	38	65,32	31,63	0,8377	89	13,01	
0,9538	39	64,37	32,52	0,8344	90	11,88	
0,9522	40	63,42	33,40	0,8311	91	10,76	
0,9506	41	62,46	34,30	0,8277	92	9,62	
0,9490	42	61,50	35,18	0,8242	93	8,48	
0,9473	43	60,58	36,09	0,8206	94	7,32	
0,9456	44	59,54	37,00	0,8169	95	6,16	
0,9439	45	58,61	37,90	0,8130	96	4,97	
0,9421	46	57,64	38,82	0,8089	97	3,77	
0,9403	47	56,66	39,74	0,8046	98	2,54	
0,9385	48	55,68	40,66	0,8000	99	1,28	
0,9366	49	54,70	41,59	0,7951	100	0,00	1
	50	53,72	42,53				

TABULA XLVI

indicans quantitates

Spiritus Vini continentiae cognitae et **Aquae** miscendas ad efficiendum **Spiritum Vini dilutum** continentiae et ponderis specifici determinati.

…itus Vini ad mix-…onem adhibendus		Mixtio spirituosa efficitur									
…tinet in …partib. …V. anhydrum	Pond. spec.	90° 0,8228 Pd.sp.		85° 0,8357 Pd.sp.		80° 0,8483 Pd.sp.		60° 0,8950 Pd.sp.		56° 0,9047 Pd.sp.	
		Spir. V.	Aquae	Spir. V.	Aquae	Spir. V.	Aquae	Spir. V.	Aquae	Spir. V.	Aquae
100°	0,7938	857	143	795	205	735	265	522	478	482	518
99	0,7969	871	129	807	193	747	253	530	470	490	510
98	0,8001	885	115	820	180	759	241	539	461	498	502
97	0,8031	899	101	833	167	771	229	547	453	506	494
96	0,8061	913	87	846	154	783	217	555	445	514	486
95	0,8089	927	73	859	141	796	204	564	436	522	478
94	0,8118	942	58	873	127	808	192	573	427	530	470
93	0,8135	956	44	886	114	820	180	582	418	538	462
92	0,8172	970	30	899	101	832	168	590	410	546	454
91	0,8199	985	15	913	87	845	155	599	401	554	446
90	0,8228	—	—	927	73	858	142	609	391	563	437
89	0,8254	—	—	941	59	871	129	618	382	571	429
88	0,8279	—	—	955	45	884	116	627	373	580	420
87	0,8305	—	—	970	30	898	102	637	363	589	411
86	0,8331	—	—	985	15	912	88	646	354	598	402
85	0,8357	—	—	—	—	926	74	656	344	607	393
84	0,8382	—	—	—	—	940	60	667	333	616	384
83	0,8408	—	—	—	—	955	45	677	323	626	374
82	0,8434	—	—	—	—	969	31	687	313	636	364
81	0,8459	—	—	—	—	994	16	698	302	646	354
80	0,8483	—	—	—	—	—	—	709	291	656	344
79	0,8508	—	—	—	—	—	—	720	280	666	334
78	0,8533	—	—	—	—	—	—	732	268	677	323
77	0,8557	—	—	—	—	—	—	744	256	688	312
76	0,8581	—	—	—	—	—	—	756	244	699	301
75	0,8603	—	—	—	—	—	—	768	232	710	290
74	0,8625	—	—	—	—	—	—	781	219	722	278
73	0,8649	—	—	—	—	—	—	791	206	734	266
72	0,8672	—	—	—	—	—	—	807	193	747	253
71	0,8696	—	—	—	—	—	—	821	179	759	241
70	0,8721	—	—	—	—	—	—	835	165	772	228
69	0,8745	—	—	—	—	—	—	849	151	785	215
68	0,8769	—	—	—	—	—	—	864	136	799	201
67	0,8793	—	—	—	—	—	—	880	120	813	187
66	0,8816	—	—	—	—	—	—	896	104	828	172
65	0,8840	—	—	—	—	—	—	911	89	843	157
64	0,8863	—	—	—	—	—	—	928	72	858	142
63	0,8886	—	—	—	—	—	—	946	54	874	126
62	0,8908	—	—	—	—	—	—	963	37	891	109
61	0,8932	—	—	—	—	—	—	981	19	907	93
60	0,8956	—	—	—	—	—	—	—	—	925	75
59	0,8979	—	—	—	—	—	—	—	—	943	57
58	0,9001	—	—	—	—	—	—	—	—	961	39
57	0,9025	—	—	—	—	—	—	—	—	950	[illegible]

TABULA XLVII

Hager,

comparativa, indicans Procentum

Strontii chlorati sicci = SrCl atque
Strontii chlorati crystallisati = SrCl+6H

in solutionibus aquosis ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. SrCl	Procent. SrCl +6HO	Pond. spec.	Procent. SrCl	Procent. SrCl +6HO	Pond. spec.	Procent. SrCl	Procent. SrCl +6HO
33	55,46	1,364	23	38,65	1,234	13	21,85
32,5	54,62	1,357	22,5	37,81	1,229	12,5	21,01
32	53,78	1,350	22	36,97	1,223	12	20,17
31,5	52,94	1,342	21,5	36,13	1,217	11,5	19,33
31	52,10	1,336	21	35,29	1,211	11	18,49
30,5	51,26	1,329	20,5	34,45	1,206	10,5	17,65
30	50,42	1,323	20	33,61	1,200	10	16,81
29,5	49,58	1,316	19,5	32,77	1,194	9,5	15,96
29	48,74	1,310	19	31,93	1,189	9	15,12
28,5	47,90	1,303	18,5	31,09	1,183	8,5	14,28
28	47,06	1,297	18	30,25	1,178	8	13,44
27,5	46,22	1,290	17,5	29,41	1,173	7,5	12,60
27	45,38	1,284	17	28,57	1,167	7	11,76
26,5	44,54	1,277	16,5	27,73	1,162	6,5	10,92
26	43,70	1,271	16	26,89	1,156	6	10,08
25,5	42,86	1,265	15,5	26,05	1,151	5,5	9,24
25	42,02	1,258	15	25,21	1,146	5	8,40
24,5	41,18	1,252	14,5	24,37	1,140	4,5	7,56
24	40,34	1,246	14	23,53	1,135	4	6,72
23,5	39,50	1,240	13,5	22,69	1,130	3,5	5,88

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (= 1° C.) au idem augetur calore singulis gradibus (= 1° C.) deminuto, continentium

Strontii chlorati sicci 21 ad 33 Proc., circiter 0,00035
„ „ „ 16 — 20 „ „ 0,0003

TABULA XLVIII

Hager, auct.

comparativa, indicans Procentum

Zinci sulfurici sicci = ZnO,SO^3, atque
Zinci sulfurici crystallisati = ZnO,SO^3+7HO

in solutionibus aquosis, ponderis specifici designati.

Temperatura 17,5° C.

Procent. ZnO,SO^3	Procent. $ZnO,SO^3 +7HO$	Pond. spec.	Procent. ZnO,SO^3	Procent. $ZnO,SO^3 +7HO$	Pond. spec.	Procent. ZnO,SO^3	Procent. $ZnO,SO^3 +7HO$	Pond. spec.
22	39,20	1,244	14,5	25,83	1,151	7	12,47	1,071
21,5	38,30	1,237	14	24,94	1,145	6,5	11,58	1,065
21	37,41	1,231	13,5	24,05	1,139	6	10,69	1,060
20,5	36,52	1,224	13	23,16	1,134	5,5	9,80	1,055
20	35,63	1,218	12,5	22,27	1,128	5	8,91	1,050
19,5	34,74	1,212	12	21,38	1,123	4,5	8,01	1,045
19	33,85	1,206	11,5	20,49	1,118	4	7,12	1,040
18,5	32,96	1,200	11	19,59	1,112	3,5	6,23	1,034
18	32,07	1,193	10,5	18,71	1,107	3	5,34	1,029
17,5	31,18	1,187	10	17,82	1,102	2,5	4,45	1,024
17	30,29	1,181	9,5	16,93	1,097	2	3,56	1,019
16,5	29,40	1,175	9	16,03	1,091	1,5	2,67	1,014
16	28,51	1,169	8,5	15,14	1,086	1	1,78	1,009
15,5	27,62	1,163	8	14,25	1,081	0,5	0,89	1,004
15	26,73	1,157	7,5	13,36	1,076	—	—	—

Pondus specificum solutionum minuitur calore singulis gradibus (=1° C.) aucto, idem augetur calore singulis gradibus (=1° C.) deminuto, continentium

Zinci sulfurici sicci 16 ad 22 Proc., circiter 0,00045
„ „ „ 10 — 15 „ „ 0,00035
„ „ „ 5 — 9 „ „ 0,0003

TABULA XLIX

Hager, auct.

gradus **Araeometri** Beauméani, Beckiani et Hollandici cum ponderibus specificis fluidorum aqua graviorum comparans.

Temperatura 12,5° C.

Pars prima				Pars altera			
Gradus	Beaumé.	Beck.	Holland.	Gradus	Beaumé.	Beck.	Holland.
0	1,000	1,000	1,000	38	1,348	1,288	1,359
1	1,007	1,006	1,007	39	1,361	1,297	1,372
2	1,014	1,012	1,014	40	1,374	1,307	1,384
3	1,021	1,018	1,022	41	1,387	1,317	1,398
4	1,028	1,024	1,029	42	1,400	1,328	1,412
5	1,035	1,030	1,036	43	1,413	1,338	1,426
6	1,043	1,036	1,044	44	1,427	1,349	1,440
7	1,050	1,043	1,052	45	1,441	1,360	1,454
8	1,058	1,049	1,060	46	1,455	1,371	1,470
9	1,065	1,056	1,067	47	1,470	1,382	1,485
10	1,072	1,062	1,075	48	1,484	1,393	1,501
11	1,081	1,069	1,083	49	1,500	1,405	1,516
12	1,089	1,076	1,091	50	1,515	1,416	1,532
13	1,097	1,082	1,100	51	1,531	1,428	1,549
14	1,105	1,089	1,106	52	1,547	1,440	1,566
15	1,113	1,096	1,116	53	1,564	1,453	1,583
16	1,122	1,104	1,125	54	1,581	1,465	1,601
17	1,131	1,111	1,134	55	1,598	1,478	1,618
18	1,140	1,118	1,143	56	1,615	1,491	1,637
19	1,148	1,125	1,152	57	1,633	1,504	1,656
20	1,157	1,133	1,161	58	1,652	1,518	1,676
21	1,167	1,141	1,171	59	1,670	1,531	1,695
22	1,176	1,148	1,180	60	1,690	1,545	1,714
23	1,185	1,156	1,190	61	1,709	1,559	1,736
24	1,195	1,164	1,199	62	1,730	1,564	1,758
25	1,205	1,172	1,210	63	1,750	1,588	1,779
26	1,215	1,180	1,221	64	1,771	1,603	1,801
27	1,225	1,188	1,231	65	1,793	1,619	1,823
28	1,235	1,197	1,242	66	1,815	1,634	1,847
29	1,246	1,205	1,252	67	1,837	1,650	1,872
30	1,256	1,214	1,261	68	1,861	1,666	1,897
31	1,267	1,223	1,275	69	1,880	1,683	1,921
32	1,278	1,232	1,286	70	1,909	1,700	1,946
33	1,289	1,241	1,298	71	1,934	1,717	1,974
34	1,301	1,250	1,309	72	1,960	1,734	2,002
35	1,312	1,259	1,321	73		1,752	2,031
36	1,324	1,268	1,334	74		1,774	2,058
37	1,336	1,278	1,346	75		1,789	2,087

TABULA L

Gradus **Araeometri** Beauméani, Beckiani et Cartieriani cum ponderibus specificis fluidorum aqua leviorum comparans.

Pars prima				Pars altera			
Gradus	Beaumé. 12,5° C.	Beck. 12,5° C.	Cartier. 17,5° C.	Gradus	Beaumé. 12,5° C.	Beck. 12,5° C.	Cartier. 17,5° C.
70		0,708		35	0,854	0,829	0,842
69		0,711		34	0,859	0,833	0,848
68		0,714		33	0,864	0,837	0,853
67		0,717		32	0,869	0,841	0,859
66		0,720		31	0,874	0,845	0,865
65		0,723		30	0,880	0,850	0,871
64		0,726		29	0,885	0,854	0,877
63		0,729		28	0,890	0,858	0,883
62		0,732		27	0,896	0,863	0,889
61		0,736		26	0,901	0,867	0,895
60	0,745	0,739		25	0,907	0,872	0,901
59	0,749	0,742		24	0,913	0,876	0,908
58	0,753	0,745		23	0,918	0,880	0,914
57	0,757	0,749		22	0,924	0,885	0,921
56	0,760	0,752		21	0,930	0,890	0,928
55	0,764	0,755		20	0,936	0,894	0,934
54	0,768	0,759		19	0,942	0,899	0,941
53	0,773	0,762		18	0,948	0,904	0,948
52	0,777	0,765		17	0,954	0,909	0,955
51	0,781	0,769		16	0,961	0,914	0,962
50	0,785	0,772		15	0,967	0,919	0,970
49	0,789	0,776		14	0,973	0,924	0,977
48	0,794	0,780		13	0,980	0,929	0,985
47	0,798	0,783		12	0,987	0,934	0,992
46	0,802	0,787		11	0,993	0,939	
45	0,807	0,790		10	1,000	0,944	
44	0,811	0,794		9		0,949	
43	0,816	0,798	0,800	8		0,955	
42	0,820	0,802	0,805	7		0,960	
41	0,825	0,806	0,810	6		0,966	
40	0,830	0,809	0,815	5		0,971	
39	0,834	0,813	0,821	4		0,977	
38	0,839	0,817	0,826	3		0,982	
37	0,844	0,821	0,831	2		0,988	
36	0,849	0,825	0,837	1		0,994	
				0		1,000	

TABULA LI

comparans gradus scalae

Araeometri Twaddlei

cum ponderibus specificis liquorum.

(17,5° C.?)

Pars prima		Pars altera		Pars tertia		Pars quarta		Par
Grad.	Pond. spec.	Grad.	Pond. spec.	Grad.	Pond. spec.	Grad.	Pond. spec.	Grad.
0	1,000	41	1,205	81	1,405	121	1,615	161
1	1,005	42	1,210	82	1,410	122	1,605	162
2	1,010	43	1,215	83	1,415	123	1,610	163
3	1,015	44	1,220	84	1,420	124	1,620	164
4	1,020	45	1,225	85	1,425	125	1,625	165
5	1,025	46	1,230	86	1,430	126	1,630	166
6	1,030	47	1,235	87	1,435	127	1,635	167
7	1,035	48	1,240	88	1,440	128	1,640	168
8	1,040	49	1,245	89	1,445	129	1,645	169
9	1,045	50	1,250	90	1,450	130	1,650	170
10	1,050	51	1,255	91	1,455	131	1,655	171
11	1,055	52	1,260	92	1,460	132	1,660	172
12	1,060	53	1,265	93	1,465	133	1,665	173
13	1,065	54	1,270	94	1,470	134	1,670	174
14	1,070	55	1,275	95	1,475	135	1,675	175
15	1,075	56	1,280	96	1,480	136	1,680	176
16	1,080	57	1,285	97	1,485	137	1,685	177
17	1,085	58	1,290	98	1,490	138	1,690	178
18	1,090	59	1,295	99	1,495	139	1,695	179
19	1,095	60	1,300	100	1,500	140	1,700	180
20	1,100	61	1,305	101	1,505	141	1,705	181
21	1,105	62	1,310	102	1,510	142	1,710	182
22	1,110	63	1,315	103	1,515	143	1,715	183
23	1,115	64	1,320	104	1,520	144	1,720	184
24	1,120	65	1,325	105	1,525	145	1,725	185
25	1,125	66	1,330	106	1,530	146	1,730	186
26	1,130	67	1,335	107	1,535	147	1,735	187
27	1,135	68	1,340	108	1,540	148	1,740	188
28	1,140	69	1,345	109	1,545	149	1,745	189
29	1,145	70	1,350	110	1,550	150	1,750	190
30	1,150	71	1,355	111	1,555	151	1,755	191
31	1,155	72	1,360	112	1,560	152	1,760	192
32	1,160	73	1,365	113	1,565	153	1,765	193
33	1,165	74	1,370	114	1,570	154	1,770	194
34	1,170	75	1,375	115	1,575	155	1,775	195
35	1,175	76	1,380	116	1,580	156	1,780	196
36	1,180	77	1,385	117	1,585	157	1,785	197
37	1,185	78	1,390	118	1,590	158	1,790	198
38	1,190	79	1,395	119	1,595	159	1,795	199
39	1,195	80	1,400	120	1,600	160	1,800	200
40	1,200							

TABULA LII

gradus **Thermometri** Celsiani cum gradibus Thermometri Réaumuriani et Fahrenheitiani comparans.

Pars prima			Pars altera			Pars tertia			Pars quarta		
C.	R.	F.	C.	R.	F.	C.	R.	F.	C.	R.	F.
[illegible]	120,0	302,0	105	84,0	221,0	60	48,0	140,0	15	12,0	59,0
149	119,2	300,2	104	83,2	219,2	59	47,2	138,2	14	11,2	57,2
148	118,4	298,4	103	82,4	217,4	58	46,4	136,4	13	10,4	55,4
147	117,6	296,6	102	81,6	215,6	57	45,6	134,6	12	9,6	53,6
146	116,8	294,8	101	80,8	213,8	56	44,8	132,8	11	8,8	51,8
145	116,0	293,0	100	80,0	212,0	55	44,0	131,0	10	8,0	50,0
144	115,2	291,2	99	79,2	210,2	54	43,2	129,2	9	7,2	48,2
143	114,4	289,4	98	78,4	208,4	53	42,4	127,4	8	6,4	46,4
142	113,6	287,6	97	77,6	206,6	52	41,6	125,6	7	5,6	44,6
141	112,8	285,8	96	76,8	204,8	51	40,8	123,8	6	4,8	42,8
[illegible]	112,0	284,0	95	76,0	203,0	50	40,0	122,0	5	4,0	41,0
[illegible]	111,2	282,2	94	75,2	201,2	49	39,2	120,2	4	3,2	39,2
138	110,4	280,4	93	74,4	199,4	48	38,4	118,4	3	2,4	37,4
137	109,6	278,6	92	73,6	197,6	47	37,6	116,6	2	1,6	35,6
136	108,8	276,8	91	72,8	195,8	46	36,8	114,8	1	0.8	33,8
135	108,0	275,0	90	72,0	194,0	45	36,0	113,0	0	0,0	32,0
134	107,2	273,2	89	71,2	192,2	44	35,2	111,2	— 1	— 0,8	30,2
133	106,4	271,4	88	70,4	190,4	43	34,4	109,4	— 2	— 1,6	28,4
132	105,6	269,6	87	69,6	188,6	42	33,6	107,6	— 3	— 2,4	26,6
131	104,8	267,8	86	68,8	186,8	41	32,8	105,8	— 4	— 3,2	24,8
[illegible]	104,0	266,0	85	68,0	185,0	40	32,0	104,0	— 5	— 4,0	23,0
129	103,2	264,2	84	67,2	183,2	39	31,2	102,2	— 6	— 4,8	21,2
128	102,4	262,4	83	66,4	181,4	38	30,4	100,4	— 7	— 5,6	19,4
127	101,6	260,6	82	65,6	179,6	37	29,6	98,6	— 8	— 6,4	17,6
126	100,8	258,8	81	64,8	177,8	36	28,8	96,8	— 9	— 7,2	15,8
125	100,0	257,0	80	64,0	176,0	35	28,0	95,0	—10	— 8,0	14,0
124	99,2	255,2	79	63,2	174,2	34	27,2	93,2	—11	— 8,8	12,2
123	98,4	253,4	78	62,4	172,4	33	26,4	91,4	—12	— 9,6	10,4
122	97,6	251,6	77	61,6	170,6	32	25,6	89,6	—13	—10,4	8,6
121	96,8	249,8	76	60,8	168,8	31	24,8	87,8	—14	—11,2	6,8
120	96,0	248,0	75	60,0	167,0	30	24,0	86,0	—15	—12,0	5,0
119	95,2	246,2	74	59,2	165,2	29	23,2	84,2	—16	—12,8	3,2
118	94,4	244,4	73	58,4	163,4	28	22,4	82,4	—17	—13,6	1,4
117	93,6	242,6	72	57,6	161,6	27	21,6	80,6	—18	—14,4	— 0,4
116	92,8	240,8	71	56,8	159,8	26	20,8	78,8	—19	—15,2	— 2,2
115	92,0	239,0	70	56,0	158,0	25	20,0	77,0	—20	—16,0	— 4,0
114	91,2	237,2	69	55,2	156,2	24	19,2	75,2	—21	—16,8	— 5,8
113	90,4	235,4	68	54,4	154,4	23	18,4	73,4	—22	—17,6	— 7,6
112	89,6	233,6	67	53,6	152,6	22	17,6	71,6	—23	—18,4	— 9,4
111	88,8	231,8	66	52,8	150,8	21	16,8	69,8	—24	—19,2	—11,2
110	88,0	230,0	65	52,0	149,0	20	16,0	68,0	—25	—20,0	—13,0
109	87,2	228,2	64	51,2	147,2	19	15,2	66,2	—26	—20,8	—14,8
108	86,4	226,4	63	50,4	145,4	18	14,4	64,4	—27	—21,6	—16,6
107	85,6	224,6	62	49,6	143,6	17	13,6	62,6	—28	—22,4	—18,4
106	84,8	222,8	61	48,8	141,8	16	12,8	60,8	—29	—23,2	—20,2

TABULA LIII

pondus **corporum animalium** et **vegetabilium centium** cum pondere eorundem **siccatorum** comparan

Pars prima

Nomina	corp. recent. part.	corp. siccat. part.
Baccae Ebuli	10	3
Baccae Myrtillorum	13	2
Boletus cervinus	3 et 4	1
Bulbus Colchici	3	1
— Scillae	6	1
Cantharides	15	6
Cortex Hippocastani	5	2
— Mezerei	2	1
— Quercus	5	2
— Salicis	7	3
— Sambuci	7	1
— Ulmi	11	4
Flores Acaciae	4	1
— Althaeae	5	1
— Anthos	5	1
— Arnicae	5	1
— Aurantii	9	2
— Borraginis	10	1
— Calendulae	7	1
— Carthami	5	1
— Chamomillae Romanae	4	1
- Chamomillae vulgaris	5	1
(annis siccitate insignibus)	9	2
— Convallariae majalis	15	2
— Cyani	9	2
— Farfarae	5	1
— Galii veri	3	1
— Lamii albi	5	1
— Lavandulae	8 et 9	3
— Malvae arboreae	5	1
— Malvae vulgaris	5	1
— Meliloti citrini	7	2
— Millefolii	7 et 8	2
— Nympheae albae	10	1
— Paeoniae	6	1
— Persicorum	6	1
— Primulae veris	6	1
— Rhoeados	8 et 9	1
— Rosae	8	1
— Salviae	5	1
— Sambuci	11	2
— Tiliae	4	1

Pars altera

Nomina	corp. recent. part.	c si p
Flores Verbasci	15	
— Violae ordoratae	5	
Folia Absinthii	5	
— Althaeae	8	
— Aurantii	2	
— Belladonnae	13	
— Cardui benedicti	4	
— Digitalis purpureae	5	
— Farfarae	5 et 6	
— Hyoscyami	7	
— Juglandis regiae	10	
— Melissae	9	
-- Menthae crispae	11 et 12	
— Menthae piperitae	9 et 10	
— Millefolii	15	
— Nicotianae	5	
— Pervincae	5	
— Rorismarini	9	
— Rutae	4	
— Salviae	9	
— Stramonii	9	
— Toxicodendri	7	
— Trifolii	9	
— Uvae ursi	5	
— Verbasci	5	
Fructus Cynosbati	5	
Gemmae Populi	8	
Herba Abrotani	4	
— Absinthii	5	
— Aconiti	5	
— Althaeae	8	
— Agrimoniae	7	
— Artemisiae	4	
— Ballotae lanatae	4	
— Belladonnae	13	
— Betonicae	5	
— Borraginis	9	
— Capillorum Veneris	4	
— Cardui benedicti	4	
— Centaurei minoris	4	
— Chamaedryos	3	
— Chelidonii	4	
— Cichorei	6	
— Cochleariae	12 et 13	
— Conii	5 et 6	
— Digitalis purpureae	5	

Pars tertia			Pars quarta		
ina	corp. recent. part.	corp. siccat. part.	Nomina	corp. recent. part.	corp. siccat. part.
hrasiae	5	2	**Radix Apii Petroselini**	7	2
e	5 et 6	1	— **Ari**	5	2
ıe	5	1	— **Artemisiae**	3	1
tei	10	3	— **Asari**	9	2
e	4	1	— **Asparagi**	5	2
terrestris	5	1	— **Bardanae**	5	1
ımi	7	1	— **Belladonnae**	8	3
	4	1	— **Bryoniae**	9	2
	10 et 11	2	— **Calami aromatic.**	9	2
lustris	3	1	— **Carlinae**	4	1
lii	7	2	— **Caricis arenariae**	5	2
ıae sine stip.	9	1	— **Caryophyllatae**	7 et 8	2
vulgaris	11	2	— **Cichorei**	5	1
i	7 et 8	2	— **Colchici**	3	1
riae	7	1	— **Consolidae majoris**	7	2
	4	1	— **Cynoglossi**	4	1
e	9	2	— **Enulae**	4	1
alis	7	1	— **Filicis deglupta**	7	2
ii	7	1	— **Filicis non deglupt.**	7	6
ıae	5	1	— **Graminis**	5	2
	10	3	— **Hellebori nigri**	3	1
iae	4	1	— **Hellebori viridis**	7	2
	6	1	— **Imperatoriae**	9	2
lae	13	4	— **Iridis Florentinae**	11	4
	4	1	— **Lapathi acuti**	7	2
	8	3	— **Levistici**	11	4
	4	1	— **Liquiritiae**	3	1
	3	1	— **Ononidis spinosae**	3	1
i	6 et 7	2	— **Paeoniae**	3	1
nigri	13	2	— **Patientiae**	3	1
nii	9	1	— **Poligalae amarae**	3	1
ti	9	2	— **Polypodii**	5	2
ci	3	1	— **Rumicis**	3	1
	3	1	— **Rubiae tinctoriae**	11	2
lendri	7	2	— **Saponariae**	3	1
fibr.	9	2	— **Scillae**	6	1
i	5	1	— **Taraxaci**	9	2
ae	7	2	— **Tormentillae**	5	2
tricoloris	10 et 11	2	— **Valerianae**	9	2
aeae	4	1	**Stipites Dulcamarae**	3	1
ae	5	1			

TABULA LIV

exhibens **Extracti** quantitatem, quam vegetabilium vari centenae (100) partes edere solent.

Nota 1. **Gradus extractorum consistentiae. Primus gradus cons mellaginis vel syrupi spissioris aequat. Secundus gradus densitate mollis non fluentis prope accedit. Tertius gradus massae pilula sistentiam et quartus gradus ad formam pulveris sicci prope acce**

Nota 2. **Extractio pro varia natura partium e vegetabilibus extrahendarum va tione perficitur. In tabula sequenti hae rationes tali modo designa aq. (aqua), — spirit. (Spiritu Vini rectificato vel mixtione, pari part. aquae et Spiritus Vini fortioris), — alcoh. (Spiritu Vini re simo), — alcoh. aeth. (alcohole cum acthere mixto), — aeth. (ae e succ. (significat parationis modum Extracti inspissatione succi rec**

100 partes edunt circiter	Extracti part.	Gradus consist.	E extr
Absinthii herb. sicc.	22,5	2	
— — —	18,0	2	s
Aconiti herb. rec.	4,5	2	a
— — rec. siccat.	21,0	2	s
Aconti herb. rec.	8,0	4	e
Aconiti tuberum	18,0	2	s
— — autumno vel vere collect.	27,0—33,0	2	s
Aloës	45,0	4	
—	50,0	4	
Angelicae rad. sicc.	20,0	2	s
— — —	26,5	2	
Arnicae florum sicc.	25,0	2	s
Arnicae rad. sicc.	30,0	2	s
Artemisiae rad. sicc.	2,0	2	
Aurantii flaved. sicc.	18,5	2	s
Aurantii pom. immat.	30,0	2	
— — —	23,0	2	[illegible]
Bardanae rad. sicc.	20,0	2	
Belladonnae herb. rec.	4,5	2	[illegible]
— — rec. sicc.	30,5	2	[illegible]
— herb. rec.	3,0	2	e
Bistortae rad. sicc.	23,5	4	
Bucco fol. sicc.	16,5	2	
— — —	10,0	2	
Calami rad. sicc.	17,5	2	
Calendulae herb. c. flor. rec.	2,5	2	e
Campechiani ligni	10,5	4	
Cannabis indicae	13,0	3	
Cardui benedicti herb. rec. sicc.	22,5	2	
Cascarillae cort.	15,0	2	
— —	11,0	2	
Catechu	70,0	4	
—	30,0	4	
Centaurii minoris herb. sicc.	25,0	2	
Chaeerophylli silv. herb. rec.	4,0	2	
Chamomillae florum sicc.	22,5	2	

...00 partes edunt circiter	Extracti part.	Gradus consist.	Ratio extractionis
...erb. rec.	4,0	2	e succo
-	18,0	4	aq.
	23,0	3	aq.
	12,0	1	aqua frigid.
	16,0	2	spirit.
...rb. et rad. sicc.	22,0	2	aq.
	20,0	1	aeth.
...um	10,0	4	spirit.
...um pulp. sicc.	18,0	4	spirit.
...d. sicc.	11,0	4	spirit.
— —	16,5	3	spirit.
— —	21,5	1	spirit.
— —	27,5	2	aq.
rec.	3,0	2	e succo
rec. sicc.	24,0	2	spirit.
...ingentis sicc.	25,0	3	aq.
— —	18,0	4	aq.
	50,0	2	aq.
	33,0	4	aq.
	4,5	2	spirit.
	17,5	2	alcoh. aeth.
	35—40,0	2	aq. spirit.
	20,0	2	alcoh.
...l. rec.	5,5	2	e succo
- rec. sicc.	25,0	2	spirit
...stip. sicc.	15,0	2	aq.
— —	22,5	2	aq.
succo fruct. matur.	1,5	3	e succo
...l. sicc.	25,0	2	spirit.
- —	35,0	2	aq.
. sicc.	10,0	1	aeth.
herb. sicc.	20,0	2	aq.
rad. sicc.	33,0	2	aq.
...ad. sicc.	28,0	2	aq.
— —	36,0	1	aq.
...d. cort.	28,0	1	alcoh.
- —	20,0	2	spirit.
...erb. rec.	2,5	2	e succo
— —	6,5	2	spirit.
...mi	12,5	2	spirit.
-	3,0	3	aq.
...nigri sicc.	11,0	2	spirit.
...viridis sicc.	14,0	2	spirit.
herb. rec.	3,0	2	e succo
— —	3,0	3	spirit.
seminis sicc.	4,5	2	spirit.
...ae rad.	5,5	2	spirit.
...fol. rec.	9,0	2	aq.
— —	4,0	2	spirit.
— siccat.	23,0	2	spirit.
— —	26,0	2	aq.
...c. immat. rec.	20,0	2	aq.
— — —	9,0	2	spirit.
...c. cort. rec.	30,0	2	aq.

100 partes edunt circiter	Extracti part.	Gradus consist.	ext
Kusso sicc.	8,0	3	alc
— —	16,5	4	
Lactucae virosae herb. rec.	2,5	2	e
Levistici rad. sicc.	26,0	2	s
Liquiritiae rad. sicc.	27,5	2	
Lupuli strob. sicc.	15,0	2	
— — —	17,5	2	s
Malorum (ferrat.)	8,0	2	e
Marrubi alb. herb. sicc.	20,0	2	
Mezerei cort.	9,0	2	a
— —	12,0	2	alco
— —	8,0	4	i
Millefoli herb. sicc.	25,0	2	
— — —	25,0	2	s
Myrrhae	38,0	4	
—	50,0	4	
Nicotianae fol. sicc.	10,0	2	s
— — rec.	4,0	2	e
Opii	50,0	4	
Phellandrii sem. sicc.	25,0	2	aq.
Physostigmatis sem.	12,5	2	s
Pimpinellae rad. sicc.	17,5	2	s
Pini maritim. cort. sicc.	33,0	4	aq.
Polygalae herb. sicc.	30,0	2	
— — —	35,0	2	s
Pulsatillae Anemon. herb rec.	5,0	2	a
Quassiae cort.	20,0	2	
Quassiae ligni	5,5	2	
— —	4,0	2	s
Quercus cort. sicc.	10,0	4	
Rantanhae rad.	17,5	4	
— —	12,5	4	
— —	27,5	2	s
Rhamni Frangulae cort. sicc.	33,0	2	
— —	25,0	4	
Rhei rad. sicc.	35,0	4	
— — —	45,0	3	
— — —	50,0	2	
— — —	50,0	2	s
Rhois Toxicodendri herb. rec.	8,0	2	a
Rubiae tinctorum	20,0	2	
Sabinae herb. sicc.	20,0	2	
— — —	22,0	2	s
Salicis cort. sicc.	24,0	2	
— — —	15,0	4	
Salviae herb. sicc.	20,0	2	s
Saponariae rad. sicc.	35,0	2	
Sarsaparillae rad.	27,5	2	
— —	20,0	2	i
— —	15,0	2	i
Scillae bulb. sicc.	50,0	4	
— — —	37,0	3	s
Secalis cornuti sicc.	15,0	1	s
— — —	11,0	2	aq

100 partes edunt circiter	Extracti part.	Gradus consist.	Ratio extractionis
·adicis sicc.	30,0	2	spirit.
— —	40,0	3	aq.
l.	28,0	2	aq.
herb. rec.	4,0	2	alcoh.
—	3,0	3	alcoh.
semin. rec.	4,0	2	spirit.
›eminis	17,5	4	aquos.
—	8,0	4	spirit.
herb. florent. sicc.	25,0	2	aq.
— — rec.	5,5	2	e succo
rad. sicc.	30,0	2	aq.
herb. c. rad. rec.	4,5	2	e succo
at. herb. rec.	5,0	2	alcoh.
lae rad. sicc.	22,5	3	aq.
— —	15,0	4	aq.
l. sicc.	30,0	2	aq.
e rad sicc.	25,0	1	aq.
—	18,5	2	aq.
—	15,0	2	spirit.
sicc.	12,5	2	aq.
pinorum rec.	5,0	2	spirit.
—	9,0	2	aq.

TABULA LV

exhibens **Oleorum** tam aethereorum quam pinguium quanti
quas vegetabilium et substantiarum variarum centenae
partes edere solent.

100 partes edunt	Modus paration.	Olei partes minim.	Olei partes maxim.	P s
Abrotani herbae recentis	destill.	0,12	0,14	
Absinthii florum siccatorum	—	0,4	0,45	
— herbae recentis	—	0,1	0,13	
— — siccatae	—	0,6	0,65	0,87-
— herb. c. flor. siccatae	—	0,45	0,5	
Aethusae Mei fructuum siccat.	—	0,35	0,45	
Amomi fructuum	—	2,0	3,0	
Amygdalarum amararum	—	0,65	0,8	1,04
— dulcium	express.	35,0	45,0	0,918
— amararum	—	25,0	36,0	
Anethi herbae recentis	destill.	0,2	0,3	0,88
— sem. sicc.	—	2,5	2,9	
Angelicae herb. rec.	—	0,05	0,06	
— fructuum siccat.	—	0,65	0,75	
— radicis	—	0,2	0,3	
Angusturae corticis	—	0,7	0,75	0,
Anisi stellati	—	3,5	4,5	0,975
Anisi vulgaris fructuum sicc.	—	1,2	2,5	0,97
Apii graveolent. fructuum sicc.	—	0,54	0,62	
— — herbae recentis	—	0,14	0,16	
Armoraciae radicis recentis	—	0,15	0,4	
Arnicae florum recentium	—	0,01	0,14	0,80
— — siccatorum	—	0,015	0,03	
— radicis sicc. (autumno collect.)	—	1,0	1,05	0,985
— — — (vere collect.)	—	0,3	0,5	
Artemisiae radicis recentis	—	0,007	0,012	
— — siccatae	—	0,015	0,03	
Asphalti	dest. sicc.	40,0	66,0	0,87
— Olei	rectific.	25,0	30,0	
Aurantii	express.	2,25	2,5	0,83
—	destill.	2,2	2,4	
— florum recentium	—	0,2	0,4	0,85
Balsami Copaivae	—	35,0	50,0	0,87
Bergamottae corticis recentis	express.	2,0	2,5	0,85
— — —	destill.	1,9	2,4	
— florum recentium	—	0,2	0,25	
— foliorum recentium	—	0,18	0,22	
Brassicae campestris seminum	express.	38,0	45,0	
— praecocis seminum	—	32,0	40,0	
Bucco foliorum siccatorum	destill.	0,6	0,8	
Cacao seminum	express.	38,0	46,0	
Calami rhizomatis recentis	destill.	0,2	0,33	0,8
— — siccati	—	0,6	1,8	
— corticis rhizomatis recentis	—	0,3	0,5	
Canellae corticis	—	0,25	0,5	
Cannabis sativae fructuum	express.	25,0	28,0	0,92

100 partes edunt	Modus paration.	Olei partes minim.	Olei partes maxim.	Pond. spec.
i minoris (sem.)	destill.	3,0	4,0	0,92—0,95
Ceylanici	—	3,6	4,9	
najoris	—	0,5	1,0	
otundi	—	2,0	2,5	
adicis siccatae	—	0,4	0,7	
ctuum siccat.	—	3,5	5,0	0,950—0,970
latae radicis siccat.	—	0,03	0,04	
lorum	—	15,0	20,0	1,02—1,06
e corticis	—	0,5	0,8	0,90—0,93
nnamomeae (Chinens.)	—	0,75	1,75	1,04—1,09
um	—	0,75	1,25	
neae	—	0,65	0,75	
ium nucleorum	—	0,3	0,4	
lae Romanae florum siccat.	—	0,4	0,7	
lae vulgaris florum recentium	—	0,05	0,09	0,925—0,945
— — siccatorum	—	0,2	0,3	
ii herbae recentis	—	0,02	0,025	
ii ambrosioidis herbae siccatae	—	0,03	0,033	
botryos	—	0,025	0,03	
iros. radicis recentis	—	0,15	0,2	
— fructuum siccat.	—	1,4	1,8	
rum Barbaric.	—	1,2	1,6	0,91—0,97
- Levantic.	—	0,5	0,8	
al corticis Ceylanici	—	1,0	1,5	1,01—1,09
icae coriteis fructus recentis	express.	1,0	1,5	
- Cedro cort. fruct. recent.	—	1,5	1,9	0,85—0,88
- corticis fruct. recentis	destill.	1,4	1,6	
- florum recentium	—	0,14	0,17	
- foliorum recentium	—	0,12	0,15	
iae herbae florentis recentis	—	0,025	0,035	
ierbae commixtae c. sem. Erucae	—	0,03	0,04	
eminis recentis	—	0,05	0,055	
fructuum recent.	—	0,5	0,8	
seminum (granorum)	express.	20,0	25,0	
im	destill.	8,0	14,0	0,92—0,93
li corticis	—	0,9	1,0	
ructuum siccatorum	—	2,3	3,6	0,895—0,990
thyoidis ligni	—	3,0	4,0	
arotae radicis recentis	—	0,5	0,65	
— fructuum recent.	—	0,4	0,5	
lli Artemisiae herbae recentis	—	0,35	0,4	
ructuum	express.	21,0	26,0	
herbae recentis	destill.	0,26	0,36	0,895—0,970
ructuum siccat. Germanicorum	—	3,5	4,0	
— — Romanorum	—	1,75	2,0	
	—	5,0	7,0	
seminis	extract.	22	25	
— nucleorum	—	33	40	
herbae recentis florentis	destill.	0,28	0,48	0,89—0,98
— siccatae	—	0,5	0,53	
riae herbae recentis	—	0,015	0,02	
radicis siccatae	—	0,5	0,75	

Pars tertia tabulae 55.

100 partes edunt	Modus paration.	Olei partes minim.	Olei partes maxim.	P s
Inulae Helenii radicis recentis	destill.	0,065	0,09	
— — — siccatae	—	0,4	0,75	
Juglandium nucleorum recentium	express.	40,0	45,0	0,925
Juniperi baccarum immaturarum	destill.	0,6	1,0	0,8
— — maturescentium recentium	—	1,0	1,5	
Juniperi bacc. maturarum recentium	—	0,8	1,6	0,8
— — — siccatarum	—	0,6	1,2	
Lauri baccarum siccatarum	—	0,4	0,8	
— — —	express.	12,0	15,0	
— foliorum recentium	destill.	0,05	0,06	
— — siccatorum	—	0,25	0,4	
Lauro-Cerasi foliorum recentium	—	0,45	0,55	
Lavandulae Spicae herbae flor. rec. Gallic.	—	0,5	0,75	0,850-
— — — — sicc.	—	0,8	1,4	
— verae — — rec. Gallic.	—	0,65	0,75	
— — flor. rec. Germanic.	—	0,75	1,5	0,88
— — flor. recens. siccat.	—	3,5	4,5	
Levistici herbae recentis	—	0,06	0,066	
— radicis siccae	—	0,7	0,8	
Lini seminis	express.	20,0	25,0	0,93
Lupuli strobilorum siccatorum	destill.	0,75	1,25	
Macidis (arilli)	—	5,0	9,0	0,92
Majoranae herbae florent. rec. (Germanic.)	—	0,2	0,25	
— — — siccatae	—	1,5	2,0	0,90-
— — — rec. (Gallic.)	—	0,45	0,5	
Melissae herbae florent. recentis	—	0,015	0,025	0,85
— — — siccatae	—	0,13	0,26	
Menthae aquaticae herbae florent. rec.	—	0,2	0,25	
Menthae crispatae herbae recentis	—	0,3	0,4	
— — — siccatae	—	0,9	1,2	
Menthae crispae herbae recentis	—	0,7	1,2	0,87
— — — siccatae	—	1,4	2,2	
— piperitae herbae florentis recent.	—	0,45	0,55	
— — foliorum recentium	—	0,55	0,75	
— — — — c. stipitibus	—	0,35	0,55	0,84
— — — recens siccatae	—	0,8	1,2	
— — rec. c. stipitibus	—	0,9	1,0	
— — — siccae veteris	—	0,6	0,9	
Millefolii florum recentium	—	0,09	0,16	
— — siccatorum	—	0,26	0,39	0,85
— herbae siccatae	—	0,05	0,06	
— — florentis siccatae	—	0,08	0,16	
Myristicae seminis	—	3,5	6,0	
Myristicae seminis	destill.	20,0	25,0	
Myrrhae	express.	1,5	2,0	
Nepetae citriodorae herbae florentis rec.	—	0,08	0,1	
Nigellae seminis sicci	—	0,8	1,0	
Nucum moschatarum	—	3,5	6,0	
— —	express.	20,0	25,0	
Origani vulgaris herbae florent. recent.	destill.	0,3	0,4	0,86-
— — — — siccat.	—	1,4	2,0	
— Cretici — — siccat.	—	0,75	1,5	

100 partes edunt	Modus paration.	Olei partes minim.	Olei partes maxim.	Pond. spec.
vitelli	express.	15,0	20,0	
is seminis	express. calid.	45,0	50,0	0,922—0,923
— —	express. frigid.	35,0	40,0	
vulgaris nucleorum	destill.	0,5	0,75	
— foliorum recentium	—	0,7	1,1	
ini herbae recentis	—	0,15	0,25	
fructuum siccorum.	—	1,5	3,0	1,015—1,140
iri ligni	—	1,0	2,0	
ae Olei expressi	express.	14,0	16,0	
ae seminis	—	19,0	21,0	
nigri	destill.	1,2	2,2	
irii fructuum siccorum	—	0,8	1,3	
'adi corticis recentis	—	0,27	0,32	
pinosae fol. juniorum recent.	—	0,15	0,17	
Menthae herbae florentis rec.	—	0,06	0,1	
— — — siccatae	—	0,33	0,4	
i Parthenii herbae florum recent.	—	0,05	00,55	
rini foliorum recent.	—	0,44	0,55	
— siccatorum	—	1,0	2,2	
herbae florentis recent.	—	0,28	0,32	0,89—0,93
florum recentium	—	0,2	0,3	
entifoliae petalorum	—	0,04	0,06	0,795—0,805
erbae florentis recentis	—	0,05	0,07	
— — siccatae	—	0,2	0,3	0,84—0,91
— — rec. Galliae meridian.	—	0,23	0,26	
minum Galliae meridian.	—	0,8	0,9	
baccarum recentium	—	7,0	9,0	
erbae recentis	—	1,2	1,8	0,91—0,94
— siccatae	—	2,0	2,5	
herbae florentis recentis	—	0,3	0,45	0,86—0,93
— — siccatae	—	0,8	1,25	
albi ligni	—	1,5	2,5	
s ligni	—	1,0	2,0	1,08—1,09
— corticis	—	2,5	4,0	
cornuti siccati	extr.aeth.	30,0	33,0	
herbae florent. rec. Gallicae	destill.	0,28	0,31	
— — — Germanicae	—	0,07	0,10	0,90—0,95
— — siccatae	—	0,25	0,37	
seminis rec. sicc. Germanic.	—	0,2	0,4	1,01—1,03
— — — Gallic.	—	0,5	0,65	
— — — Hollandic.	—	0,4	0,7	
— — — —	express.	22,0	27,0	
	dest. sicc.	20,0	23,0	0,883—0,896
Olei crudi	rectif.	12,5	15,0	
i florum recentium	destill.	0,3	0,33	
— siccatorum	—	0,7	0,8	
erbae recentis	—	0,22	0,26	0,92—0,95
— siccatae	—	0,55	0,66	
erbae florentis recentis	—	0,29	0,31	
erbae florentis siccatae	—	0,33	0,46	

Pars quinta tabulae 55.

100 partes edunt	Modus paraton.	Olei partes minim.	Olei partes maxim.	Pond. spec.
Tanaceti seminum	destill.	0,25	0,3	0,92 – 0,95
Thujae occident. foliorum recentium	—	0,75	1,0	
Thymi herbae florentis recentis	—	0,6	1,0	
— — — siccatae	—	1,0	2,2	0,87—0,90
— — deflorentis c. sem. recentis	—	0,55	0,65	
Tiliae florum recentium	—	0,05	0,09	
Valerianae radicis recentis	—	0,66	0,99	
— — mont. opt. (autumn. coll.)	—	1,2	1,7	0,875—0,967
— — — vere collectae	—	1,0	1,5	
Vitis viniferae seminum	express.	16,0	19,0	0,920 – 0,925
Zingiberis rhizomatis	destill.	1,0	1,3	

TABULA LVI

is copiam salium, aliorumque praeparatorum chemicorum, quam **a, Spiritus Vini fortior, Aether** et **Chloroformium solvere valent.**

una solu-lis est in	Aquae partibus	Aquae temper.	Spirit. Vini fort. partibus	Spirit. Vini fort. temper.	Aetheris partibus	Chloroformii partibus
rsenicici	2	17,5° C.	solubile			
rsenicosi	120	17,5°	difficile			
—	10	100°				
nzoici cryst.	200	15°	3	17,5°	25	
— —	600	0°				
— —	20	100°	1	75°		
rici cryst.	25	17,5°	6	17,5°		
— —	3	100°				
bazotici (picrinici)	160	5°	solub.		solub.	
—	81	20°				
—	26	77°				
'bolici	20	17,5°	facile		facile	facile
ici cryst.	3	17,5°	solub.		solub.	
—	0,5	100°				
'omici	facillime					
lici cryst.	100	17,5°	10		difficile	insolub.
— —	3	100°				
rgarinici	insolub.		diffic.	17,5°		
—			facile	75°		
conici cryst.	4	100°	facile		difficile	
lybdaenici	560	0°				
—	70	17,5°				
inici	insolub.		facile			
llici	15,5	10°	facile	75°		
-	11	17,5°				
-	1	100°				
'ogallici	2,5	17,5°	facile		facile	
cylici	700	17,5°	facile		solub.	80
—	facile	100°				
rinici	insolub.		solub.		facile	facile
cinici	20	17,5°	10	20°	difficile	
—	1	100°	1,5	75°		
ici	3	17,5°	facile		difficile	
tarici	2	0°	facile		insolub.	
—	1	100°				
i	15000	0°	insolub.		insolub.	
	2000	100°				
erianici	30	17,5°	facile		facile	
i	fere insol.	10°	7		2	3
	50	100°				
sulfuric. neutr.	5	17,5°				
— cryst.	2	17,5°				
cryst.	15	17,5°	insol.		insolub.	
—	0,6	100°				
—	25	0°				

Pars altera tabulae 56.

Pars **una** solubilis est in	Aquae		Spirit. Vini fort.		Aetheris	Chlo for
	partibus	temper.	partibus	temper.	partibus	parti
Aluminis cryst.	18	10°				
Ammoni carbonici	2	17,5°	insolub.		insolub.	
— cuprico-sulfuric.	2	17,5°				
— molybdaenici	4,5	17,5°				
— nitrici	2	17,5°	20			
— oxalici	24	17,5°	insolub.		insolub.	
— sulfurici	1,5	17,5°	insolub.			
— —	1	100°				
— urinici	1500	17,5°	insolub.		insolub.	
Ammonii chlorati	2,5	17,5°	diffic.		insolub.	
— —	1	100°				
Ammonii jodati	0,8	17,5°	9		difficile	
Ammono-Kali tartarici	2	17,5°				
— — —	1	80°				
Ammono-Natri phosphor. cryst.	6	0°—100°	insolub.			
Amygdalini	facile		diffic.	17,5°	insolub.	
—			facile	75°		
Argenti acetici	100	17,5°				
— chlorati	insolub.					
— nitrici	1	17,5°	solub.		solub.	
— sulfurici	200	17,5°				
— —	100	100°				
Asparagini crystall.	11	17,5°	diffic.		insolub.	
— —	4,5	100°				
Atropini	350	17,5°	8	17,5°	30	
—	50	100°				
Auri trichlorati	facile		solub.		solub.	
Baryi bromati	1	17,5°	solub.			
— chlorati cryst.	2,5	17,5°	insolub.			
— — —	1,3	100°				
Barytae anhydrae	50	0°				
— bromicae	130	15°				
—	24	100°				
— hydratae cryst.	19	17,5°				
— — —	2	100°				
— aceticae	1,25	17°	100	17,5°		
— —	1,1	100°				
— carbonicae	4300	17,5°				
— —	2300	100°				
— chloricae	3	17,5°	400	17,5°		
—	1	100°	30	75°		
— hyposulfurosae	550	17,5°				
— —	175	100°				
— —	facile	17,5°				
— malicae	difficile	100°				
— nitricae	12	15°	insolub.			
— —	3,5	100°				
— oxalicae	fere insol.					
— phosphoricae	insolub.					
— stearinicae	insolub.					
— sulfuricae	insolub.		insolub.			

TABULA LVI

ns copiam salium, aliorumque praeparatorum chemicorum, quam
ıa, Spiritus Vini fortior, Aether et **Chloroformium solvere valent.**

; **una** solu-ilis est in	Aquae		Spirit. Vini fort.		Aetheris	Chloroformii
	partibus	temper.	partibus	temper.	partibus	partibus
ırsenicici	2	17,5° C.	solubile			
ırsenicosi	120	17,5°	difficile			
—	10	100°				
ınzoici cryst.	200	15°	3	17,5°	25	
— —	600	0°				
— —	20	100°	1	75°		
ɔrici cryst.	25	17,5°	6	17,5°		
— —	3	100°				
rbazotici (picrinici)	160	5°	solub.		solub.	
—	81	20°				
—	26	77°				
rbolici	20	17,5°	facile		facile	facile
rici cryst.	3	17,5°	solub.		solub.	
- —	0,5	100°				
romici	facillime					
ıllici cryst.	100	17,5°	10		difficile	insolub.
— —	3	100°				
ırgarinici	insolub.		diffic.	17,5°		
—			facile	75°		
ɛconici cryst.	4	100°	facile		difficile	
ɔlybdaenici	560	0°				
—	70	17,5°				
ɛinici	insolub.		facile			
alici	15,5	10°	facile	75°		
—	11	17,5°				
—	1	100°				
rogallici	2,5	17,5°	facile		facile	
licylici	700	17,5°	facile		solub.	80
—	facile	100°				
ɛarinici	insolub.		solub.		facile	facile
ccinici	20	17,5°	10	20°	difficile	
—	1	100°	1,5	75°		
ınici	3	17,5°	facile		difficile	
rtarici	2	0°	facile		insolub.	
—	1	100°				
ici	15000	0°	insolub.		insolub.	
—	2000	100°				
lerianici	30	17,5°	facile		facile	
ıni	fere insol.	10°	7		2	3
	50	100°				
ıae sulfuric. neutr.	5	17,5°				
— cryst.	2	17,5°				
ıis cryst.	15	17,5°	insol.		insolub.	
—	0,6	100°				
—	25	0°				

Pars altera tabulae 56.

Pars **una** solubilis est in	Aquae		Spirit. Vini fort.		Aetheris	Chlo fori
	partibus	temper.	partibus	temper.	partibus	parti
Aluminis cryst.	18	10°				
Ammoni carbonici	2	17,5°	insolub.		insolub.	
— cuprico-sulfuric.	2	17,5°				
— molybdaenici	4,5	17,5°				
— nitrici	2	17,5°	20			
— oxalici	24	17,5°	insolub.		insolub.	
— sulfurici	1,5	17,5°	insolub.			
— —	1	100°				
— urinici	1500	17,5°	insolub.		insolub.	
Ammonii chlorati	2,5	17,5°	diffic.		insolub.	
— —	1	100°				
Ammonii jodati	0,8	17,5°	9		difficile	
Ammono-Kali tartarici	2	17,5°				
— — —	1	80°				
Ammono-Natri phosphor. cryst.	6	0°—100°	insolub.			
Amygdalini	facile		diffic.	17,5°	insolub.	
—			facile	75°		
Argenti acetici	100	17,5°				
— chlorati	insolub.					
— nitrici	1	17,5°	solub.		solub.	
— sulfurici	200	17,5°				
— —	100	100°				
Asparagini crystall.	11	17,5°	diffic.		insolub.	
— —	4,5	100°				
Atropini	350	17,5°	8	17,5°	30	
—	50	100°				
Auri trichlorati	facile		solub.		solub.	
Baryi bromati	1	17,5°	solub.			
— chlorati cryst.	2,5	17,5°	insolub.			
— — —	1,3	100°				
Barytae anhydrae	50	0°				
— bromicae	130	15°				
— —	24	100°				
— hydratae cryst.	19	17,5°				
— — —	2	100°				
— aceticae	1,25	17°	100	17,5°		
— —	1,1	100°				
— carbonicae	4300	17,5°				
— —	2300	100°				
— chloricae	3	17,5°	400	17,5°		
— —	1	100°	30	75°		
— hyposulfurosae	550	17,5°				
— —	175	100°				
— —	facile	17,5°				
— malicae	difficile	100°				
— nitricae	12	15°	insolub.			
— —	3,5	100°				
— oxalicae	fere insol.					
— phosphoricae	insolub.					
— stearinicae	insolub.					
— sulfuricae	insolub.		insolub.			

Pars quinta tabulae 56.

Pars **una** solubilis est in	Aquae partibus	Aquae temper.	Spirit. Vini fort. partibus	Spirit. Vini fort. temper.	Aetheris partibus	Chloroformii partibus
Hydrargyri bichlorati	3	100°				
— cyanati	10	17,5°	20	17,5°		
— —	2	100°	5	75°		
— bijodati s. jodidati	fere insol.		120	17,5°		
— — —			15	75°		
— sulfurici oxydul.	500	0°				
— — —	300	100°				
Ardini	insolub.		solub.			
Jodoformii	13000	17,5°	80	17,5°		
—			12	75°		
Jodi	5500	17,5°	facile		facile	
Kali acetici	1	17,5°	facile			
— bicarbonici	4	17,5°	fere insol.			
— —	2,2	80°				
— carbonici	1,2	10°	insolub.			
— —	1	17,5°				
— caustici (hydrati)	1	17,5°	facile			
— chlorici	15	17,5°	120	17,5°		
— —	0,66	100°	80	75°		
— —	30	0°				
— —	5	50°				
— chromici flavi	2	17,5°	insolub.			
— — —	1,5	100°				
— chromici rubri s. bichromici	9	17,5°	insolub.			
— fluoro-silicici	800	17,5°	insolub.			
— —	50	100°				
— hyperchlorici	60	17,5°	insolub.			
— —	5	100°				
— jodici	12	17,5°	insolub.			
— margarinici neutr.	10	100°	80	17,5°		
— — —			10	75°		
— — acidum	fere insol.		3	75°		
— nitrici	3,5	17,5°	insolub.			
— —	1,4	45°				
— —	0,5	100°				
— oxalici acidi (bisoxalici)	38	17,5°	insolub.			
— — —	6	100°				
— — neutral.	2	17,5°	insolub.			
— stearinici neutral.	diffic.	0°	facile			
— — —	25	100°				
— — acidi	1000	100°	diffic.	0		
— — —			facile	75°		
— sulfurici	12	17,5°	insolub.			
— —	4	100°				
— — acidi	2	17,5°				
— — —	0,5	100°				
— tartarici	1	17,5°	fere insol.			
— —	0,5	100°				
— — acidi (Tartari)	230	17,5°	insolub.			
— — —	15	100°				

Pars quarta tabulae 56.

Pars **una** solubilis est in	Aquae		Spirit. Vini fort.		Aetheris	Chl for
	partibus	temper.	partibus	temper.	partibus	par
Chinini valerianici	40	100°	1	75°		
Chinoidini	insolub.		6	17,5°	solub.	
— sulfurici	solub.		solub.		insolub.	
Chloralii hydrati	1,5	10°	facile		solub.	
Chromi sulf. oxyd. neutr.	insolub.					
Cinchonidini	2000	20°	10	15°	150	
Cinchonini	3700	10°	90—100		400	
—	2500	100°				
— sulfurici (basic.)	90	17,5°	7	17,5°	insolub.	
— —	40	100°				
— — neutralis	45	17,5°	95	17,5°		
Cobalti nitrici crystall.	facile		facile			
— sulfurici oxydul.	23	17,5°	insolub.			
Cocaïni	700	17,5°	facile		facillime	
Codeïni	80	17,5°	facile		facile	
—	17	100°				
— hydrochlorici	20	17,5°				
Coffeïni	95	17,5°	150	17,5°	500	
—	10	100°				
Colchicini	2		facile		20	
Coniini	100	17,5°	facile		6	fa
Cupri acetici cryst.	13	17,5°	15	17,5°		
— — —	5	100°	facile			
Cupri nitrici	facile		insolub(?)		insolub.	
— sulfurici cryst.	3,5	17,5°				
— — —	1	100°				
Curarini	facile		facile		insolub.	dif
Delphinini	difficile		8		facile	
Digitalini	1000	17,5°	4	17,5°	1200	
—	250	100°	2	60°		
Emetini	2000	10°	facile		fere insol.	f
—	600	100°				
Ferri chlorati	2	0°	facile			
— chloridati s. sesquichlorati	facile		facile			
— lactici	48	17,5°	insolub.			
— —	10	100°				
— sulfurici cryst.	2	17,5°	insolub.		insolub.	
— — —	0,4	100°				
Ferro-Ammonii chloridati	3,6	17,5°				
Ferro-Kali tartarici	4	17,5°				
Ferro-Kali cyanat. cf. Kal. ferro-cyanat.						
Glonoini (Amyli nitrosati)	difficile		facile		facile	
Gummi Arabici	1,5	17,5°	insolub.		insolub.	
Hydrargyri acetici	300	17,5°				
— bibromati (corros.) s. bromidati	250	17,5°	12	17,5°	facile	
— —	25	100°	3	75°		
— bichlorati (corros.) s. chloridati	16	17,5°	3,5	17,5°	4	

Pars quinta tabulae 56.

ma solu- is est in	Aquae		Spirit. Vini fort.		Aetheris	Chloroformii
	partibus	temper.	partibus	temper.	partibus	partibus
ri bichlorati	3	100^0				
ıati	10	$17,5^0$	20	$17,5^0$		
	2	100^0	5	75^0		
lati s. jodidati	fere insol.		120	$17,5^0$		
- —			15	75^0		
ırici oxydul.	500	0^0				
- —	300	100^0				
	insolub.		solub.			
ıii	13000	$17,5^0$	80	$17,5^0$		
			12	75^0		
·	5500	$17,5^0$	facile		facile	
tici	1	$17,5^0$	facile			
rbonici	4	$17,5^0$	fere insol.			
-	2,2	80^0				
ıonici	1,2	10^0	insolub.			
-	1	$17,5^0$				
ıtici (hydrati)	1	$17,5^0$	facile			
rici	15	$17,5^0$	120	$17,5^0$		
-	0,66	100^0	80	75^0		
-	30	0^0				
-	5	50^0				
ımici flavi	2	$17,5^0$	insolub.			
— —	1,5	100^0				
ımici rubri s. bi-ımici	9	$17,5^0$	insolub.			
ro-silicici	800	$17,5^0$	insolub.			
-	50	100^0				
erchlorici	60	$17,5^0$	insolub.			
—	5	100^0				
ci	12	$17,5^0$	insolub.			
garinici neutr.	10	100^0	80	$17,5^0$		
— —			10	75^0		
— acidum	fere insol.		3	75^0		
ci	3,5	$17,5^0$	insolub.			
	1,4	45^0				
	0,5	100^0				
ici acidi (bisoxa-lici)	38	$17,5^0$	insolub.			
- —	6	100^0				
- neutral.	2	$17,5^0$	insolub.			
rinici neutral.	diffic.	0^0	facile			
— —	25	100^0				
— acidi	1000	100^0	diffic.	0		
— —			facile	75^0		
ırici	12	$17,5^0$	insolub.			
	4	100^0				
acidi	2	$17,5^0$				
—	0,5	100^0				
rici	1	$17,5^0$	fere insol.			
	0,5	100^0				
acidi (Tartari)	230	$17,5^0$	insolub.			
—	15	100^0				

Pars una solubilis est in	Aquae partibus	Aquae temper.	Spirit. Vini fort. partibus	Spirit. Vini fort. temper.	Aetheris partibus	Chloroformii partibus
Kalii bromati	2	17,5°	200	17,5°	insolub.	inso
— —	1	100°	20	75°		
— chlorati	2	17,5°	solub.		insolub.	
— —	4	0°				
— —	1,6	100°				
— cyanati	facile		diffic.			
— ferricyanati (rubri)	4	17,5°	insolub.			
— —	2	100°				
— ferrocyanati (flav.)	4	17,5°	insolub.			
— — —	2	100°				
— fluorati	facile		difficile			
— jodati	0,8	17,5°	8	17,5°		
— —	0,4	100°	5	75°		
— sulfurati offic.	2,5	17,5°				
Kreosoti	80—90	17,5°	facile		facile	
Lithii chlorati	facile		facile			
Lithoni (hydrati)	difficile				facile	
— carbonici	120	17,5°	insolub.			
— nitrici	facile	17,5°	facile			
— sulfurici	2,5	100°	solub.			
— —	2					
Magnesia-Ammoni phosphorici *(solubilis in aquae ammoniacalis part. 41000)*	15000					
Magnesiae lacticae	30	17,5°	insolub.			
— nitricae	facile		facile			
— sulfuricae cryst.	2	10°	insolub.			
— — —	0,5	100°				
— sulfurosae (cum 6HO cryst.)	120	100°	insolub.			
— tartaricae neutr.	120	17,5°				
— — acid.	50	17,5°				
Magnesii chlorati cryst.	1	17,5°	solub.			
Mangani chlorati	1,5	17,5°	solub.			
— sulfurici sicci oxydulati	2	15°	insolub.			
— — —	1	50°				
Mannitae	5	20°	70	17,5°	insolub.	
—	facile	100°	facile	75°		
Meconini	660	17,5°	facile		facile	
—	20	100°				
Morphini	1000	17,5°	50	17,5°	insolub.	16
—	500	100°	20	75°		
— acetici	20	17,5°	60—70	17,5°		6(
— —	2,25	80°	2	75°		
— hydrochlorici	20	17,5°	50	17,5°	insolub.	
— —	1	100°	10	75°		
Narceïni	1000	10°	800	17,5°	insolub.	insol
Narcotini	insolub.	17,5°	100	17,5°	140	5
—	7000	100°	25	75°	50 (30°)	

Pars septima tabulae 56.

...ma solu- ...s est in	Aquae partibus	Aquae temper.	Spirit. Vini fort. partibus	Spirit. Vini fort. temper.	Aetheris partibus	Chloroformii partibus
ici cryst.	2,5	17,5°	24	17,5°		
—	1	100°				
ci	1,8	17,5°	difficile			
onici	13	17,5°				
aici cryst.	2	17,5°	insolub.			
—	0,5	100°				
tici	1	17,5°	facile			
ci	4	17,5°	35	17,5°		
	1	100°	20	75°		
ulfurosi	1,4	17,5°	insolub.			
	14	17,5°				
	0,75	17,5°	110 (0,82 pd. sp.)			
	0,4	100°				
horici offic.	4	17,5°	insolub.			
— —	1,2	100°				
ophosph. cryst.	6	17,5°				
nici	difficile		facile			
	10	100°	20	75°		
ici cryst.	8,3	0°	insolub.			
—	2,5	17,5°				
—	2	25°				
—	0,36	33°				
acidi	2	17,5°				
—	0,5	100°				
tarici	5	0°	insolub.			
— acidi	7,5	17,5°	insolub.			
—	1,8	100°				
i acidi	1100	17,5°				
—	125	100°				
omati	facile		solub.			
ati	2,7	17,5°	400	17,5°	insolub.	
	2,5	100°	200	75°		
i	facile		facile			
i tartaric. cryst.	2,5	17,5°	fere insol.			
—	0,9	100°				
lfuric. oxydat.	3	17,5°				
i	solub.		solub.		solub.	
	facile		facile		facile	facile
i	insolub.		difficile		difficile	facile
			3400 (0,830)	17,5°	80	
			150 (0,830)	75°		facile
					10 (30°C.)	
			8 (0,830)	17,5°		
	insolub.		350	17,5°	120	
nini	difficile		facile		facile	facile
i	150	17,5°	10	17,5°	12,5	
	25	100°	3	75°		
	insolub.	17,5°	30	17,5°	100	solubile
	fere insol.	100°	1	75°		

Pars octava tabulae 56.

Pars **una** solubilis est in	Aquae partibus	Aquae temper.	Spirit. Vini fort. partibus	Spirit. Vini fort. temper.	Aetheris partibus	Cl f pa
Platini chloridati	facile		facile			
Platino-Kalii chloridati	200	17,5°	insolub.			
Plumbi acetici cryst.	2	17,5°	8	17,5°		
— bromati	500	5°				
— —	160	17,5°				
— —	25	100°				
— chlorati	33	17,5°	insolub.			
— —	22	100°				
— jodati	2000	17,5°	4500	17,5°		
— —	1330	100°	3500	75°		
— nitrici	2	17,5°				
— oxalici	insolub.		insolub.			
— phosphorici	insolub.		insolub.			
— sulfurici	2250	17,5°	insolub.			
— tannici	1400	17,5°				
— —	500	100°				
Sacchari albi	0,4	17,5°	5(0,830)		insolub.	ins
— —			80 (absol)	75°		
— —						
— Lactis	7	17,5°	insolub.		insolub.	ins
— —	2,5	100°				
— ex Uvis	1,3	17,5°	60	17,5°	insolub.	
— —			6	75°		
Salicini	25	17,5°	30	17,5°	insolub.	[illegible]
—	0,5	100°	3	75°		
Santonini	diffic.	17,5°	44	17,5°	80 (10°C.)	
—	250	100°	3	75°	50 (20°C.)	
Solanini	insolub.	17,5°	500	17,5°	4000	
—	8000	100°	150	75°		
Stanni chlorati cryst.	facile					
Stearini	insolub.		6—8	75°		
Stibio-Kali tartarici	15	17,5°	insolub.		insolub.	
— — —	2	100°				
Strontianae hydrat. cryst.	50	17,5°				
— —	2,4	100°				
— carbonic.	18000	17,5°				
aquae Ammon. carb. continentis	56000					
— nitricae sicc.	5	17,5°	diffic.			
— —	0,5	100°				
— sulfuricae	6900	17,5°	insolub.			
— —	9600	100°				
aquae Acid. sulfuric. continent.	11800					
aquae Acid. nitric. 5% continent.	500					
Strontii bromati	0,66	17,5°	solubilis			
— chlorati cryst.	0,75	17,5°	24	17,5°		
— —			3	75°		
Strychnini	7000	15°	150	17,5°	insolub.	
—	2500	100°	12	75°		
— acetici	100	17,5°	facile			

Pars nona tabulae 56.

...ma solu- est in	Aquae		Spirit. Vini fort.		Aetheris	Chloroformii
	partibus	temper.	partibus	temper.	partibus	partibus
nitrici	90	17,5°	60	17,5°	insolub.	15
	3	100°	2(0,83.)	75°		
rici	50	17,5°	90	17,5°		
	1	100°	2	75°		
ali bitartarici)	170	17,5°	solub.			
	18	100°				
ati	4	17,5°				
i	4	17,5°				
	insolub.		10		facile	difficile
ii	700	17,5°	1500	17,5°	18000 (10° C.)	difficile
	60	100°	50	75°	800(25°C.)	
	1600	0°				
nſtoff)	1	17,5°	5	17,5°	diffic.	
			1	75°		
ae	8	17,5°	10	17,5°	180	
	0,5	100°	1	75°		
	fere insol.	17,5°	2	17,5°	15	2
	1000	100°	1,5	75°		
ii	3	17,5°	33	17,5°		
	0,5	100°	2	75°		
ii	0,4		facile			
i	insolub.		insolub.			
	60	15°	insolub.			
	6	100°				
...tici	6	15°	3			
...ici cryst.	2	17,5°	insolub.			
—	0,9	100°				
anici sicc.	100	17,5°	60—70	17,5°	500(10°C.)	
—	300	100°			25(25° C.)	
cryst.	50	17,5°				
—	40	95°				

Solutiones vel liquores substantiarum chemicarum, quae aquis mine libus arte parandis inserviunt, ejus constitutionis sunt, ut partes 10 lutionis contineant partem unam substantiae chemicae. Solutio Aci arsenicici, solutio Natrii fluorati, solutio Natri arsenici solutio Natri borici et solutio Acidi silicici excipiendae sunt.

Solutio Natri phosphorici jam temperatura media cryst demittit quam ob rem, antequam adhibeatur, inter lenem agitatio ad 30—40° C. calefiat, donec crystalla resoluta sint. Omnes substa chemicae ad aquas minerales arte parandas purissimae adhibea

Ea salia, quae in hunc apparatum non recepta sunt et in in analysibus reperiuntur, artis legibus chemicae componantur et parentur.

Acidum arsenicicum.

Acide arsénique. Arsenic acid. Arsensäure.

$AsO^5 = 115$.

Substantia valde venenosa, in Aqua soluta atque loco clauso caute servatur.

Acidum arsenicicum liquidum.

$AsO^5 + 1265Aq. = 11500$.

℞p. Acidi hydrochlorici (pond. spec. 1,120—1,123) q. v.

cucurbitam vitream ingesto calore digestionis sensim adjice, interdum agitando,

Acidi arsenicosi pulverati

quantitatem, quae solvitur. In liquorem Acido arsenicoso saturatum, adhuc calidum tamdiu

Chlorum gasiforme

immittatur, donec liquoris portiuncula exemta et Kali ope neutralisata Kali bichromicum solutum admixtum non amplius colore viridi tingat. Liquor, Acido hydrochlorico vel destillando vel evaporando dempto, ad spissitudinem syrupi evaporet, dein calore fortiore ad siccum redigatur. Massae residuae P. 1. solve in Aquae destillatae P. 99.

Partes 100 liquoris contineant partem 1 Acidi arsenicici.

Acidum carbonicum.

Acide carbonique. Carbonic acid. Kohlensäure.

$CO^2 = 22$.

Materia gasiformis decolor. Pond. spec. = 1,52 (1,529 temperat. 0° C.) Hujus gasis pollex seu digitus cubicus Rhenanus valet circiter

0,57 Gran. pond. med. Norici, vel

0,58 Gran. pond. med. Borussici, vel

0,0355 Grammat. Franco-Gallic.

Unum Centimetrum cubicum (C.C.) Acidi carbonici gasiformis valet 0,0019774 Grammata (0° Cels.), et 1000 Centimetra cubica (= 1 Litrae) valent 1,9774 Grammata. Unum Gramma Acidi gasiformis replet 505,7 Centimetra cubica.

Aqua ad 0° Cels. therm. refrigerata 1,796 voluminis Acidi carbonici absorbet, calore 20° C. tantum 0,901 voluminis. — 16 Unciae (= 7680 Gran.) aquae frigidae gravitate atmosphaerae unius imbibunt circiter 27 ad 28 digitos cubicos vel 13 ad 15 Grana Acidi carbonici.

Haec tabula pondus cum volumine Acidi hydrosulfuri
gasiformis comparat, atque copiam ejusdem Acidi, quam
Aqua hydrosulfurata continet, indicat.

(circiter!) (circiter!)

HS =17 Grana	HS Digit. cubic.	HS Gramm.	HS Centimet. cubic.	Aq. hydrosulfurata. HS +488,7 Aq Grana	HS =17 Grana	HS Digit. cubic.	HS Gramm.	HS Centimet. cubic.
0,01	0,022	0,0006	0,4	2,6	2,3	5,0	0,142	92
0,02	0,044	0,0012	0,8	5,2	2,4	5,3	0,149	96
0,03	0,066	0,0018	1,2	7,8	2,5	5,5	0,155	100
0,04	0,088	0,0024	1,6	10,4	2,6	5,7	0,161	104
0,05	0,110	0,0031	2,0	13,0	2,7	5,9	0,167	108
0,06	0,132	0,0037	2,4	15,6	2,8	6,1	0,173	112
0,07	0,154	0,0043	2,8	18,2	2,9	6,4	0,180	116
0,08	0,176	0,0049	3,2	20,8	3,0	6,6	0,186	120
0,09	0,198	0,0055	3,6	23,4	3,1	6,8	0,192	124
0,1	0,22	0,0062	4	26	3,2	7,0	0,198	128
0,2	0,44	0,0124	8	52	3,3	7,2	0,204	132
0,3	0,66	0,0186	12	78	3,4	7,5	0,211	136
0,4	0,88	0,0248	16	104	3,5	7,7	0,217	140
0,5	1,1	0,0310	20	130	3,6	7,9	0,223	144
0,6	1,3	0,0372	24	156	3,7	8,1	0,229	148
0,7	1,5	0,0434	28	182	3,8	8,3	0,235	152
0,8	1,7	0,0496	32	208	3,9	8,6	0,242	156
0,9	1,9	0,0558	36	234	4,0	8,8	0,248	160
1,0	2,2	0,0620	40	260	4,1	9,0	0,254	164
1,1	2,4	0,0682	44	286	4,2	9,2	0,260	168
1,2	2,6	0,0744	48	312	4,3	9,4	0,266	172
1,3	2,8	0,0806	52	338	4,4	9,7	0,272	176
1,4	3,1	0,0868	56	364	4,5	9,9	0,279	180
1,5	3,3	0,0930	60	390	4,6	10,1	0,285	184
1,6	3,5	0,0992	64	416	4,7	10,3	0,291	188
1,7	3,7	0,1054	68	442	4,8	10,5	0,297	192
1,8	3,9	0,1116	72	468	4,9	10,8	0,303	196
1,9	4,2	0,1178	76	494	5,0	11,0	0,310	200
2,0	4,4	0,1240	80	520	6,0	13,2	0,372	240
2,1	4,6	0,1302	84	546	7,0	15,4	0,434	280
2,2	4,8	0,1364	88	572	8,0	17,6	0,496	320

Aquae minerales maxime hydrosulfuratae (Theiopegae) in
sedecim (circiter 480 Grammat.) continent vix 1,3 digit. cubic.
centim. cubic. vel 0,6 Gran. vel 0,035 Grammatis Acidi hydrosul

Aquae minerales, quae ad balnea adhibentur et Calcariam
cam continent, miscendo Calcium (Calcariam) sulfuratum cum Ac
furico parandae sunt, quae autem simul majorem quantitate
chlorati continent, e Calcio sulfurato et Acido hydrochlorico comp

*) Quaedam aquae sulfuratae Galiciae, uti aqua Swoszowicamensis con
Gran. et aqua Lubienensis 0,9 Gran. gasis Acidi hydrosulfurici.

...at gravitatem quatuor ad quinque atmosphaerarum. Firmitas lage-...m, quae has aquas acidulas excipere debent, et tensio Acidi car-...ci compressi semper inter se bene congruant.

Tabula comparans pondus et mensuram Acidi carbonici etc. est ...va (= Tab. VIII).

Acidum hydrochloricum dilutum.

Acidum hydrochloratum s. muriaticum. *Acide hydrochlorique. Hydrochloric acid.* Chlorwasserstoffsäure.

HCl+36,5 Aq.=365.

Rp. Acidi hydrochlorici puri, pond. spec. 1,120, *P.* 30.
Commisce cum
Aqua destillatae *P.* 43

...antum requiritur, ut pond. spec. sit = 1,048, et 100 partes liquoris contineant ...rtes Acidi anhydrici. Serva.

Rp. Acidi hydrochlorici puri, pond. spec. 1,123, *P.* 10.
Commisce cum
Aquae destillatae *P.* 15

...antum requiritur, ut pond. spec. sit = 1,048.
Liquoris 100 partes contineant partes 10 Acidi anhydrici. Serva.

Acidum hydrosulfuricum
s. hydrothionicum.

Hydrogenium sulfuratum. Gas hydrosulfuratum. *Sulfure d'hydrogène. Sulphureted hydrogen.* Schwefelwasserstoff.

HS=17

...tria gasiformis decolor, saporis hepatici et odoris ovorum putrescen-...s. Pond. spec. = 1,191.

Digitus cubicus Rhenanus hujus gasis valet circiter

0,44 Gran. pond. medic. Norici, vel
0,45 Gran. pond. medic. Borussici, vel
0,0276 Grammat. pond. Franco-Gallici.

Aqua temperaturae mediae (15 ad 20° C.) volumina 2½ gasis Acidi **...drosulfurici** absorbere potest, vel 100 partes aquae absorbent 0,385 ...rtis gasis.

Unum Centimetrum cubicum (C.C.) Acidi hydrosulfurici gasiformis ...mperat. 0° C.) valet 0,001547 grammat. et 1000 Centimetra cubica = 1 Litr.) valent 1,5472 Grammata. Unum Gramma Acidi gasiformis ...let 646,3 Centimetra cubica.

hydrosulfurici anhydri. — Hae partes sulfureti calcici ad suam de-compositionem circiter 600 partes Acidi hydrochlorici diluti pond. spec. 1,048, vel 680 partes Acidi sulfurici diluti pond. spec. 1,083—1,084 requirunt.

Acidum hydrosulfuricum liquidum s. Aqua hydrosulfurata.

$HS + 488,7\,Aq = 4415,5$.

℞. Ferri sulfurati in frustula comminuti *P.* 2.

Immitte in cucurbitam vitream, tubo securitatis munitam, quae cum duabus lagenis Woulfianis,

Aquae destillatae, decoctae et ad + 14 ad 5° C. refrigeratae, *P.* ...

fere repletis, l. a. conjungatur. Tum Ferro sulfurato paulatim affunde mixturam ex

Acidi sulfurici conc. *P.* 2 et

Aquae destillatae *P.* 12

paratam. Lenissimo calore balnei arenae evolutio gasis juvetur. Aqua gase hydrogenio sulfurato saturata in lagenulas, antea gase Acidi carbonici repletas infundatur et iisdem optime obturatis, a luce remotis loco frigido asservetur.

Acidum silicicum.

Terra silicea. *Acide silicique.* *Silicic acid.* Kieselsäure.

$SiO^3 = 45$.

Aqua fervida atque aqua frigida, quae Acidum carbonicum liberum continet, Acidum silicicum solvit et eo magis, quo magis gravitas atmosphaerarum augetur.

Acidum silicicum aut in aqua solutum, aut cum alcali conjunctum aquae admiscetur.

Acidum silicicum liquidum.

$SiO^3 + 95\,Aq = 900$.

℞. Kali silicici ($3KaO,2SiO^3$) pulverati *P.* 25.

Solve digerendo coquendoque in

Aquae destillatae *P.* 300.

Liquori filtrato et refrigerato inter assiduam et vehementem agitationem una affunde

Acidi hydrochlorici, pond. spec. 1,120, *P.* 48

(vel Acidi hydrochlorici, pond. spec. 1,123, *P.* 47)

vel eam quantitatem, ut acidum paululum praevaleat. Tum mixtura loco tepido usque ad calorem 25° Cels. therm. calefiat et semper agitetur, donec coaguletur. Dein mixtura in infundibulum vasiforme, cujus emissarii orificium tela lanea laxa clausum est, immittatur et aqua frigida plane eluatur, ita tamen, ut massa gelatinosa in infundibulo remanens semper aqua obtecta sit.

Massa gelatinosa, a salibus adhaerentibus liberata, tandem in cucurbitam vitream injecta et cum

Aquae destillatae volumine aequali

commixta per circiter 15 horas coquatur, aquam evaporatam semper restituendo, donec massa perfecte aut fere soluta sit. Tum liquor decanthatus commisceatur cum

Aquae destillatae

ea quantitate, ut pondus totius liquoris exaequet

Partes 200.

100 partes liquoris contineant 5 partes Acidi silicici anhydri.

Servetur loco frigori, hiberno non exposito, ne congelet.

Acidum silicicum cum alcali conjunctum est aut Kali silicicum, O,2SiO³, aut Natrum silicicum, 3NaO,2SiO³, quae (cf. eadem) aquae ...scentur.

Sejunctio Acidi silicici Acidis pluribus, uti Acido carbonico, ...do hydrochlorico, Acido sulfurico, efficitur. Quantitates sufficientes ...m ad mixtionem refert tabula VII.

Si alcali silicicum in aqua solutum adhibetur, semper idem ad ...dum valde dilutum una affundatur, ne Acidum silicicum praecipitetur.

Si aqua mineralis majorem quantitatem Acidi carbonici atque una ...lia carbonica continet, admixtio simplex siliciatis, Acido non addendo, aquam sufficit. Acidum carbonicum, ut supra dictum est, siliciatis ...mpositionem efficit. Hac ratione carbonas alcalicus una oritur. ...antitates hujus carbonatis tabula VII refert.

Nota. Ceterum therapia ab Acido silicico in aquis mineralibus vim sanandi non ...ectare videtur, itaque praeparatores multi aquarum mineralium hoc Acidum omit... solent. Dicunt enim, quantitates magnas Acidi silicici, quae nutrimenta usitata ... panis, cerevisia) continent, longe praeponderare. Nos autem obtinemus, Acidum ...icum aquae mineralibus arte praeparandis admiscendum esse.

Acidum sulfuricum dilutum.

Acide sulfurique. Sulphuric acid. Schwefelsäure.

$SO^3,HO+39\,Aq=400.$

Rp. Acidi sulfurici puri concentrati, pond. spec. 1,840—1,842, *P.* 1.

Commisce cum

Aquae destillatae *P.* 7

...ad quantum requiritur, ut miscelae pond. spec. sit 1,083—1,084.

Partes 100 liquoris contineant 10 partes Acidi anhydrici.

Alumen kalicum.

Alumen cum Kali. Alumina et Kali sulfuricum crystallisatum. *Alun. Sulfate d'alumine et de potasse. Alum. Allom. Sulphate of alumine and potassa.* Kalialaun.

$KaO,SO^3+Al^2O^3,3SO^3+24HO=474,4.$

Hoc sal ab aqua crystallina liberata ad efficienda nonnulla salia Aluminae inservit, et aquae minerali arte componendae admiscetur, si praeterea huic Kali sulfuricum admiscendum est.

Tabula V refert quantitates aequivalentes Aluminis et easdem salium Aluminae efficiendorum, atque quantitates Kali sulfurici, quae in Alumine kalico adsunt.

Alumen kalicum exsiccatum.

$KaO,SO^3+Al^2O^3,3SO^3=258,4.$

Rp. Aluminis crudi crystallisati, a ferro plane liberi, q. v.

In mortario lapideo grosso modo pulveratum et supra chartam stratum sepone loco tepido (25—30° C.) per hebdomadem, dein in patinam in balneo vaporis collocatam immissum per diem calefac, tandem calore balnei arenae (150° C.) inter agitandum perfecte exsicca. Sit pulvis albus.

Alumen natricum.

Alumen cum Natro. Alumina et Natrum sulfuricum crystallisatum. *Sulf d'alumine et de soude. Sulphate of alumine and soda.* Natronal

$NaO,SO^3+Al^2O^3,3SO^3+24HO=458,4.$

Hoc sal ab aqua crystallina liberatum ad efficienda nonnulla s Aluminae inservit. In aqua solutum aquae minerali arte componen admiscetur, si praeterea huic Natrum sulfuricum admiscendum est.

Tabula V refert quantitates aequivalentes Aluminis et easdem salium Alumi efficiendorum, atque Natri sulfurici quantitates, quae in Alumine natrico adsunt.

Alumen natricum exsiccatum.

$NaO,SO^3+Al^2O^3,3SO^3=242,4.$

℞. Aluminis crudi cryst., a ferro plane liberi, *P.* 50.

Solutis in

Aquae destillatae fervidae *P.* 1200

inter agitandum instilla

Natri carbonici cryst. *P.* 60

vel q. s., antea in

Aquae destillatae 4plo

solutas, donec Natrum praevaleat. Post digestionem per horam praecipitatum s sidendo, defundendo, in colatorio colligendo et aqua eluendo exprimendoque sep Huic praecipitato adhuc humido, in cucurbitam vitream immisso affunde

Acidi sulfurici concentrati *P.* 16

antea dilutas

Aquae destillatae *P.* 80.

Adhibito calore solvere fac, tum adde

Natri sulfurici crystallisati *P.* 17.

Solutione peracta liquorem filtra et evapora, donec gutta exemta in ort vitreum translata et agitata in massam crystallulosam coëat. Tum sepone loco frigi Crystalluli collectae in Aqua destillata fervida solutae denuo eodem modo crystallulos coge, quae primum loco tepido siccatae contereantur, tum loco cal (100—150° C.) perfecte exsiccentur.

Alumen natricum liquidum.

$NaO,SO^3+Al^2O^3,3SO^3+242,4Aq.=2424.$

℞. Aluminis natrici exsiccati *P.* 1.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 9.

Sepone per diem, tum filtra. Liquor sit ponderis specifici 1,078—1,079.

Alumina.

Argilla. Alumina. *Terre alumineuse. Alum-earth.* Alaunerde.

$Al^2O^3=51,4.$

Alumina in aqua non solvitur, id tamen ope salium aliorum pr sentium efficitur. Ad parandas aquas haec terra e salibus alumini solubilibus, uti Alumina sulfurica et Aluminio chlorato, ope carbonat alcalinorum praecipitetur. Quantitates Aluminae et salium aluminicor quae inter se rationem habent, refert tabula IV.

Alumina carbonica.

...nate d'alumine. Carbonate of alumine. Kohlensaure Alaunerde.

$Al^2O^3,3CO^2 = 117,4$.

Hic carbonas commiscendo Aluminam sulfuricam vel Aluminium ...atum cum Natro carbonico efficitur. Quantitates horum salium, quae ... se rationem habent, refert tabula IV.

Alumina phosphorica.

...phate d'alumine. Phosphate of alumine. Phosphorsaure Thonerde.

$Al^2O^3,PO^5 = 122,9$.

Hoc sal in aqua modice solubile est, solubilius autem in aqua ...dum carbonicum continente. Efficitur commiscendo Aluminam sulfu...m aut Aluminium chloratum cum Natro phosphorico basico. Quanti...s horum salium, quae inter se rationem habent, refert tabula IV.

Alumina silicica.

Silicate d'alumine. Silicate of alumine. Kieselsaure Alaunerde.

$Al^2O^3,2SiO^3 = 141,4$.

Hic silicias commiscendo Aluminam sulfuricam aut Aluminum chlo...m cum Natro silicico aut Kali silicico efficitur. Quantitates horum ...m, quae inter se rationem habent, refert tabula IX.

Hac quidem ratione Alumina silicica haud facile efficiatur, neque ... id multum interest, quoniam num hoc sal in aquis mineralibus ... reperiatur, nondum satis compertum est.

Alumina sulfurica.

Argilla sulfurica. *Sulfate d'alumine. Sulphate of alumine.* Schwefelsaure Thonerde.

$Al^2O^3,3SO^3 = 171,4$.

Hoc sal in aqua solutum ad mixtiones adhibetur. Alumen quoque ...hibere potes, si aqua mineralis alkali sulfuricum simul continet. Cf. ...bulam IV et V.

Alumina sulfurica liquida.

$Al^2O^3,3SO^3 + 171,4Aq = 1714$.

℞. Aluminis (kalici) crystall. crudi *P.* 600.

Solve in

Aquae destillatae fervidae *P.* 6000.

Solutioni colatae affunde inter agitationem

Liquoris Ammoni caust., pond. spec. 0,960, *P.* 650

...el quantum requiritur, ut Ammonum valde praevaleat. Praecipitatione peracta di...ge per horam unam, tum praecipitatum in filtrum ingere, aqua calida bene ablue ...t in charta et linteo involutum ope proeli sensim et paulatim, tandem fortiter ex...prime. Praecipitatum expressum et exsiccatum, tum in pulverem redactum et in ...rucibulum procellaneum ingestum lenissimo igne excandescat. Pulveris residui

Partibus 55

in cucurbitam vitream ingestis, affunde.

Acidi sulfurici diluti, pond. spec. 1,083—1,084, *P.*

Digere per triduum et saepius agita. Tum liquori refrigerato admisce

Aquac destillatae

eam quantitatem, ut pondus liquoris totius exaequet

Partes 1720.

Postremum per chartam bibulam filtra. Pond. spec. sit = 1,097—1,09

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Aluminae sulfuricae siccae.

Aluminium chloratum.

Chlorure d' aluminium. Chloride of aluminium. Aluminiumch

Al^2Cl^3=133,9.

Hoc sal in aqua solutum ad mixtiones adhibetur.

Aluminium chloratum liquidum.

Al^2Cl^3+133,9Aq=1839.

Rp. Aluminae purae siccae*) q. v.

In crucibulum porcellaneum ingesta lenissimo igne excandescat. Hujus A hoc modo ab aqua hydratica liberatae

Partibus 27

in cucurbitam ingestis affunde

Acidi hydrochlorici diluti, pond. spec. 1,048, *P.* !

Digere per biduum et interdum agita. Tum admisce

Aquac destillatae

eam quantitatem, ut pondus liquoris totius exaequet

Partes 680.

Postremum filtra. Pond. spec. 1,072—1,073. Partes 100 liquoris co 10 partes Aluminii chlorati anhydrici.

Ammonium chloratum.

Ammonum hydrochloricum. Sal Ammoniacum. *Hydrochlorate moniaque. Hydrochlorate of ammonia.* Ammoniumchlorid.

AmCl=53,5.

Sal sublimatum aut sal crystallisatum calore siccatum tantu hibeatur.

Ammonium chloratum liquidum.

AmCl+53,5Aq=535.

Rp. Ammonii chlorati *P.* 1.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 9.

Tum filtra. Pond. spec. sit = 1,030.

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Ammonii chlorati. Pond. spec

---

*) Alumina pura, quae secundum praescriptum in Manuale pharma Hageri receptum, parata est.

Ammonum (causticum).

Ammoniacum. Ammonium. *Ammoniaque. Ammonia.* Ammon. Ammoniak.

$Am = H^3N = 17.$

Pro Ammono, interdum in analysibus aquarum mineralium relato, stituatur Ammonum bicarbonicum.

Quantitas Ammoni per 4,647 multiplicata refert quantitatem aequilentem Ammoni bicarbonici.

Ammonum bicarbonicum.

icarbonate d'ammoniaque. Bicarbonate of ammonia. Doppeltkohlensaures Ammon.

$AmO,HO,2CO^2 = 79.$

Hoc sal in aqua solutum adhibetur.

Ammonum bicarbonicum liquidum.

$AmO,HO,2CO^2 + 79Aq = 790.$

Rp. Liquoris Ammoni caustici, pond. spec. 0,960, *P.* 29,
Aquae Acido carbonico impraegnatae *P.* 102.

Commisceantur et in lagenis optime obturatis asserventur.
Partes 100 liquoris respondeant partibus 10 Ammoni bicarbonici.

Rp. Ammoni carbonici venalis q. v.

In mortario lapideo ad pulverem contritum et charta involutum sepone loco ad ... permeantem aperto, donec odor ammoniacalis fere evanuerit.

Hujus pulveris dilapsi *P.* 1

..., calore non adhibito, in

Aquae destillatae *P.* 9,

... liquorem filtra. Sit ponderis specifici 1,045 – 1,046.

Ammonum carbonicum (neutrale).

Carbonate d'ammoniaque. Carbonate of ammonia. Kohlensaures Ammon.

$AmO,CO^2 = 48.$

Pro hoc sale, quod constitutionis chemicae notatae non adest, aut mmonum bicarbonicum, aut liquor secundum praescriptum infra notam paratus substituitur. Quantitas Ammoni carbonici per 1,646 multiplicata refert quantitatem aequivalentem Ammoni bicarbonici.

Ammonum carbonicum liquidum.

$AmO,CO^2 + 48Aq = 480.$

Rp. Liquoris Ammoni caustici, pond. spec. 0,960, *P.* 29,
Aquae Acido carbonico impraegnatae *P.* 51.

Commisceantur et in lagenis optime obturatis asserventur.
Partes 100 liquoris respondeant partibus 10 Ammoni carbonici.

Ammonum sulfuricum.

lfate d'ammoniaque. Sulphate of ammonia. Schwefelsaures Ammon.

$AmO,SO^3 = 66.$

Rp. Acidi sulfurici diluti q. v.

Pars octava tabulae 56.

Pars **una** solubilis est in	Aquae		Spirit. Vini fort.		Aetheris	Chlo… for…
	partibus	temper.	partibus	temper.	partibus	parti…
Platini chloridati	facile		facile			
Platino-Kalii chloridati	200	17,5°	insolub.			
Plumbi acetici cryst.	2	17,5°	8	17,5°		
— bromati	500	5°				
— —	160	17,5°				
— —	25	100°				
— chlorati	33	17,5°	insolub.			
— —	22	100°				
— jodati	2000	17,5°	4500	17,5°		
— —	1330	100°	3500	75°		
— nitrici	2	17,5°				
— oxalici	insolub.		insolub.			
— phosphorici	insolub.		insolub.			
— sulfurici	2250	17,5°	insolub.			
— tannici	1400	17,5°				
— —	500	100°				
Sacchari albi	0,4	17,5°	5(0,830)		insolub.	insol…
— —			80 (absol)	75°		
— —						
— Lactis	7	17,5°	insolub.		insolub.	insol…
— —	2,5	100°				
— ex Uvis	1,3	17,5°	60	17,5°	insolub.	
— —			6	75°		
Salicini	25	17,5°	30	17,5°	insolub.	500
—	0,5	100°	3	75°		
Santonini	diffic.	17,5°	44	17,5°	80 (10°C.)	5
—	250	100°	3	75°	50 (20°C.)	
Solanini	insolub.	17,5°	500	17,5°	4000	
—	8000	100°	150	75°		
Stanni chlorati cryst.	facile					
Stearini	insolub.		6–8	75°		
Stibio-Kali tartarici	15	17,5°	insolub.		insolub.	
— — —	2	100°				
Strontianae hydrat. cryst.	50	17,5°				
— —	2,4	100°				
— carbonic.	18000	17,5°				
aquae Ammon. carb. continentis	56000					
— nitricae sicc.	5	17,5°	diffic.			
— —	0,5	100°				
— sulfuricae	6900	17,5°	insolub.			
— —	9600	100°				
aquae Acid. sulfuric. continent.	11800					
aquae Acid. nitric. 5% continent.	500					
Strontii bromati	0,66	17,5°	solubilis			
— chlorati cryst.	0,75	17,5°	24	17,5°		
— —			3	75°		
Strychnini	7000	15°	150	17,5°	insolub.	7
—	2500	100°	12	75°		
— acetici	100	17,5°	facile			

Baryta carbonica.

rbonate de baryte. Carbonate of baryta. Kohlensaure Baryterde.
$BaO,CO^2=98,5$.

Hic carbonas aut bene siccatus et contritus aquae, quae Acido car-
nico abundat, admiscetur, aut e Baryo chlorato Natrum carbonicum
endo efficitur. Quantitates harum substantiarum, quae inter se ra-
nem habent, refert tabula II.

Baryta carbonica sicca.

Baryta carbonica, secundum praescriptum Manualis pharmaceutici Hageri parata, re balnei vaporis plane exsiccetur et in lagenulis optime obturatis asservetur.

Baryum chloratum.

Chlorure de barytium. Chloride of barium. Chlorbaryum.
$BaCl+2HO=122$.

Sal crystallisatum in aqua solutum adhibetur.

Baryum chloratum liquidum.
$BaCl+2HO+122Aq.=1220$.

Rp. Baryi chlorati crystallisati *P.* 1.
Solve in
Aquae destillatae *P.* 9.

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Baryi chlorati crystallisati. Pond. spec. is sit = 1,079—1,080.

Calcaria.

Chaux. Lime. Kalkerde.
$CaO=28$.

Hoc oxydum calcicum est terra calcarea usta, in partibus septin- (700) aquae calore 10° C. solubile. In aqua solutum (= Aqua cariae) aquae mineralibus parandis admiscendum est.

Quantitates Calcariae in analysibus relatis septingenties (×700) multiplicatae nt quantitates Aquae Calcariae adhibendas.

Calcaria arsenicica.

Arséniate de chaux. Arseniate of lime. Arseniksaure Kalkerde.
$3CaO,AsO^5=199$.

Sal bene siccatum et in pulverem subtiliorem redactum aquae ad-
miscetur.

Calcaria arsenicica sicca.
$3CaO,AsO^5=199$.

Rp. Natri carbonici ab aqua crystallina plane liberati *P.* 32,
Acidi arsenicici sicci *P.* 23.

Optime mixtas et in patinam ferream amplam immissas calore fortiore ure, donec olutio gasis Acidi carbonici cessaverit. Residui refrigerati et pulverati
Partes 40
solve in
Aquae destillatae fervidae *P.* 80.

rere debet et Acido carbonico libero abundat, bene siccatus admisce-, in aqua autem eodem gase egena efficitur e sale calcico soluto ope ri phosphorici basici ($3NaO,PO^5$). Quantitates salium calcicorum et ri phosphorici, quae inter se rationem habent, refert tabula IV. aria phosphorica recens praecipitata in aqua solubilior est.

Calcaria phosphorica sicca.

℞p. Ossium recentium q. v.

Immitte in focum fornacis, ut urantur ad albedinem. Contusa solve digerendo in

Acidi hydrochlorici puri diluti q. s.

Liquori filtrato et aqua diluto inter agitationem affunde

Liquoris Ammoni caustici

quantitatem, ut Ammonum praevaleat. Tum sepone per diem unum, dein praetum collige, aqua sedulo elue et calore balnei arenae (calore 200° C.) exacte ca. Serva in vitris obturatis.

Calcaria silicica.

Silicate de chaux. Silicate of lime. Kieselsaure Kalkerde.

$3CaO,2SiO^3=174$.

Hic siliceas aut e Natro silicico ope Calcii chlorati efficitur, aut tus, siccatus et bene contritus aquae admiscetur.

Calcaria silicica sicca.

℞p. Natri silicici *P.* 10,

Calcariae sulfuricae praecipitatae *P.* 13

(vel Calcii chlorati fusi *P.* 9—10.)

Pulveratis et mixtis affunde

Aquae fervidae *P.* 500—600.

Coque inter agitationem per horam unam, tum liquorum in filtrum trajice, quod e remanet, bene elue et calore balnei vaporis exsicca. In pulverem redactum vasis obturatis serva.

Quantitates aequivalentes salium, ex quibus Calcariam silicicam efe potes, refert tabula IX et Additamentum tabulae ejusdem 2.

Calcaria sulfurica.

Sulfate de chaux. Sulphate of lime. Schwefelsaure Kalkerde.

$CaO,SO^3=68$.

Hic sulfas aut anhydrus, aut aquam crystallinam (21% aquae) conens*) aquae admiscetur, aut e Calcio chlorato ope Natri sulfurici in a efficitur. Quantitates Calcii chlorati et Natri sulfurici, quae inter rationem habent, refert tabula I.

Partes 450 aquae solvunt partem unam Calcariae sulfuricae anhydrae.

Calcaria sulfurica praecipitata.

Calcaria sulfurica aquam crystallinam continens.

$CaO,SO^3+2HO=86$.

℞p. Calcii chlorati *P.* 1.

---

*) Quantitates Calcariae sulfuricae anhydrae et hydratae, quae inter se ratio habent, refert tabula X.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 10.

Solutioni filtratae inter agitationem instilla

Natri sulfurici cryst. *P.* 3

antea in

Aquae destillatae *P.* 30

solutas. Praecipitatum inde ortum lege artis subsidendo, defundendo atque edulc
separetur et leni calore 40° C. non superante siccetur. Serva in vitro obtur

Calcaria sulfurica anhydra.

Calcaria sulfurica ab aqua crystallina liberata.

$CaO,SO^3=68$.

℞p. Calcariae sulfuricae praecipitatae siccae q. v.

Immitte in patinam porcellaneam et, patina in balneo arenae collocata, in
nem agitationem usque ad 250—300° C. calefac, donec partes aquosae plane ab
Pulvis remanens refrigeratus in lagenis obturatis servetur.

Calcium bromatum.

Bromure de calcium. Bromide of calcium. Bromcalcium.

$CaBr=100$.

Hoc bromuretum e Natrio bromato ope salis calcici efficitur. (
titates harum substantiarum inter se rationem habentes refert tabu
Nonnulli hoc bromuretum aquae bene siccatum admiscent.
ratio autem ob aviditatem hujus bromureti humorem trahere non la
tur. Melius agis, si solutionem adhibes.

Calcium bromatum.

$CaBr=100$.

℞p. Bromi *P.* 40,

Aquae destill. *P.* 80.

In cucurbitam vitream ingestis inter lenem agitationem paulatim adjice

Ferri pulverati *P.* 15.

Tum sepone per horam unam, saepius agita et filtra. Liquori filtrato, i
tinam porcellaneam immisso paulatim injice

Calcariae ustae electae *P.* 15

antea conspergendo cum

Aquae destillatae tepidae *P.* 15

extinctas. Dein miscela ad perfectam siccitatem calore balnei arenae evaporet
siduum saepius agitatum loco calido per aliquot dies seponatur.

Massa sicca,

Aquae destillatae *P.* 250

affusis, loco tepido per diem unum digeratur, tum in filtrum trajiciatur et q
filtro remanet, Aquam destillatam affundendo exhauriatur. Liquoribus filtrati
mixtis instilla, si opus fuerit,

Acidum hydrobromicum,

donec neutri appareant, tum calore 120—130° C. ad siccitatem perfectam redi
Sal siccum adhuc calidum in lagenas optime obturandas statim immittatur.

Calcium bromatum liquidum.

$CaBr+100Aq.=1000$.

℞p. Calcii bromati calore 120—130° siccati *P.* 1.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 9.

Serva liquorem in parvis lagenis repletis et bene obturatis. Pond. spec. 1,092—93. 100 partes liquoris continent 10 partes Calcii bromati anhydri.

Calcium chloratum (anhydrum).

Chlorure de calcium. Chloride of calcium. Chlorcalcium.

$CaCl = 55,5$.

Hoc chloruretum in aqua solutum ad aquas minerales parandas adhibetur.

Calcium chloratum hydratum.

$CaCl + 2HO = 73,5$.

℞. Acidi hydrochlorici, pond. spec. 1,120, *P.* 32
(vel Acidi hydrochlorici, pond. spec. 1,123, *P.* 31¼).

In ollam amplam infusis paulatim adjice

Marmoris albi contusi *P.* 12.

Evolutione gasis Acidi carbonici cessante adjice inter agitationem

Calcariae hypochlorosae *P.* 1

...ere per diem.

Liquor filtratus in patinam porcellaneam in balneo arenae collocatam immissus ...et usque ad 190—200° Cels therm. calefiat, tum statim ex balneo remotus ...r, ut in massam pulveream salinam abeat, quae adhuc calida statim in lagenam ...io suberino bene obturandam transferatur. Sit pulvis albus, salino-micans.

Calcium chloratum liquidum.

$CaCl + 55,5Aq. = 555$.

℞. Calcii chlorati hydrati *P.* 2.

Solve in

Aquae destill. *P.* 13

...tum requiritur, ut sit liquoris pondus specificum (calore 17,5° C.) =1,088—1,089. Partes 100 liquoris contineant 10 partes Calcii chlorati anhydri.

Calcium fluoratum.

Fluorure de calcium. Fluoride of calcium. Fluorcalcium.

$CaFl = 39$.

Hoc fluoruretum subtilissime pulveratum interdum vel laevigando ...paratum aquae admiscetur, idem vero in aqua minime, magis in ... Acido carbonico saturata, semper lente solubile est. Itaque solutio ...tione iterata perficiatur. Effectio autem Calcii fluorati decomposi...e mutua e Natrio fluorato et Calcaria sulfurica vel Calcio chlorato ...o praeferenda est. Quantitates horum salium, quae inter se ratio... habent, refert tabula VI.

Calcium fluoratum siccum.

$CaFl = 39$.

℞. Fluoris spathosi nativi albi electi q. v.

In mortario ferreo contritus et per cribrum trajectus mortario porcellaneo imtur et, affusa parva aquae quantitate, laevigetur, ut fiat pulvis subtilissimus imbilis, qui primum Acido nitrico aquae 50tuplo diluto, tum aqua elotus atque siccatus asservetur.

Calcium jodatum.

Jodure de calcium. Jodide of calcium. Jodcalcium
CaJ=147.

Hoc judoretum et Natrio jodato ope salis calcici efficitur. tates harum substantiarum inter se rationem habentes refert t

Calcium sulfuratum.

Sulfure de calcium. Sulphuret of calcium. Schwefelcal
CaS=36.

Hoc sulfuretum in aqua recens solutum aquae minerali artc admiscetur. Interdum ad efficiendum Magnesium sulfuratum

Ad aquas minerales, quae simul Calcariam sulfuricam continènt, sulfuretum constitutionis hujus: 3CaS+CaO, SO^3=176 adhibere potes. Tabula apposita refert quantitates eas Calcii sulfurati et Calcariae sulfuricae quas sulfuretum, cujus antea mentionem fecimus, praebet. Itidem eadem tabula refert quantitates salium ad Magnesium sulfuratum efficiendum.

CaS =36	3CaS+ CaO,SO^3 =176	CaO,SO^3 =68	MgO,CO^2 +3HO =69	CaO,C(=50
0,001	0,0016	0,0006	0,0019	0,0014
0,002	0,0032	0,0012	0,0038	0,0028
0,003	0,0049	0,0019	0,0057	0,0041
0,004	0,0065	0,0025	0,0076	0,0053
0,005	0,0081	0,0031	0,0095	0,0069
0,006	0,0098	0,0038	0,0114	0,0083
0,007	0,0114	0,0044	0,0133	0,0097
0,008	0,0130	0,0050	0,0153	0,0111
0,009	0,0146	0,0056	0,0172	0,0125
0,010	0,0163	0,0063	0,0191	0,0139
0,020	0,0326	0,0126	0,0382	0,0279
0,030	0,0489	0,0189	0,0573	0,0417
0,040	0,0652	0,0252	0,0764	0,0556
0,050	0,0815	0,0315	0,0955	0,0695
0,060	0,0978	0,0378	0,1146	0,0834
0,070	0,1141	0,0441	0,1337	0,0973
0,080	0,1304	0,0504	0,1528	0,1112
0,090	0,1467	0,0567	0,1719	0,1251
0,100	0,1630	0,0630	0,1910	0,1390

Calcium sulfuratum.

CaS=36.

Rp. Calcariae recens ustae et electae, subt. pulvera
Sulfuris sublimati loti *P.* 25,
Carbonis vegetabilis subt. pulv. *P.* 5.

Optime mixtae in crucibulum Hassiacum ad $^3/_4$ replendum inter qı ingerantur. Crucibulum tunc operculo figulino bene tegatur et in furno locatum carbonibus e ligno non incensis circumdetur. Dein stratum carbo tium supra impone, ita ut ignis carbones a summo ad fundum versus lent Crucibulum denique fere per horam unam excandeat. Massa refrigerata s genulas transferatur et in iis optime obturatis servetur.

Ad usum hoc sulfuretum circiter in Aquae destillatae frigidae
Opla quantitate agitando solvendum et solutum quam celerrime
randum est. Filtratio in infundibulo, tecto cribro porcellaneo, cui
tula Calcariae ustae imposita sunt, efficiatur.

Calcium sulfuratum cum Calcaria sulfurica.

$3CaS+CaO,SO^3=176.$

Paretur secundum praescriptum, quod in volumine primo Manualis pharmaceutici
peri exhibitum est.

Carboneum bihydrogenatum.

Hydrogenium semicarbonatum. *Gas hydrogène protocarboné. Bihydro-
et of carbon. Hydroguret of carbon.* Kohlenwasserstoff. Sumpfluft.

$C^2H^4=H^4C^2=16.$

Substantia gasiformis decolor, saporis et odoris expers. Pond. spec.
0,558. Aqua tantum parvas quantitates hujus gasis absorbere potest.
Hoc gas, cui omne pretium therapeuticum deest, in paratione aqua-
mineralium negligitur.

Creta.

Craie. Chalk. Kreide.

Creta e Calcaria et Acido carbonico constat. Interdum ad effectio-
Acidi carbonici adhibetur, Acidum autem carbonicum cretae, atque
omnium carbonatum fossilium formationum juniorum terrestrium,
minusve impurum et saporis peculiaris nauscosi atque odoris
foetentis animalis. Depuratio hanc ob causam lavationem itera-
gasis Acidi carbonici ope Acidi sulfurici concentrati et Ferri sulfu-
oxydulati calcinati soluti requirit. Extricatio Acidi carbonici effici-
Acido sulfurico diluto vel Acido hydrochlorico. Extricatio Acidi car-
ci e Marmore vel Magnesite semper praeferenda est.

Partes 100 Cretae siccae ad decompositionem requirunt partes
—105 Acidi sulfurici concentrati Anglici*) pond. spec. 1,830 –1,840,
partes 300 Acidi hydrochlorici pond. spec. 1,120, vel partes 280
di hydrochlorici pond. spec. 1,130, et edunt circiter 40 partes Acidi
onici.

Ferrum.

Fer. Iron. Eisen. Fe=28.

Hoc metallum, quod ad Ferrum carbonicum et bicarbonicum effi-
dum inservit, aquae Acido carbonico supragravatae injicitur. Sit
issimum atque subtilissime pulveratum vel reductione paratum.

---

*) Acidum sulfuricum pari pondere Aquae diluendum est.

Praescriptum ad ferrum reductum parandum in volumen primu *nualis pharmaceutici* relatum est. Ferrum Platinam contingens solvitur.

Quantitates Ferri carbonici et bicarbonici, quas Ferrum met praebet, refert haec tabula.

Ferrum carbonicum FeO,CO²=58	Ferrum bicarbonicum FeO,2CO²=80	**Ferrum** Fe=28	Ferrum carbonicum FeO,CO²=58	Ferrum bicarbonicum FeO,2CO²=80	**Ferrum** Fe=28	Ferrum carbonicum FeO,CO²=58	Ferrum bicarbonicum FeO,2CO²=80	**Ferrum** Fe=28	Ferrum carbonicum FeO,CO²=58	Ferrum bicarbonicum
0,001	0,0013	0,0005	0,029	0,040	0,0140	0,057	0,079	0,0275	0,085	0,11
0,002	0,0027	0,0009	0,030	0,041	0,0145	0,058	0,080	0,0280	0,086	0,11
0,003	0,004	0,0014	0,031	0,042	0,0150	0,059	0,081	0,0285	0,087	0,12
0,004	0,005	0,0019	0,032	0,044	0,0154	0,060	0,083	0,0290	0,088	0,12
0,005	0,007	0,0024	0,033	0,045	0,0159	0,061	0,084	0,0294	0,089	0,12
0,006	0,008	0,0029	0,034	0,047	0,0164	0,062	0,085	0,0299	0,090	0,124
0,007	0,009	0,0034	0,035	0,048	0,0169	0,063	0,087	0,0304	0,091	0,125
0,008	0,011	0,0038	0,036	0,049	0,0173	0,064	0,088	0,0309	0,092	0,127
0,009	0,012	0,0043	0,037	0,051	0,0178	0,065	0,090	0,0313	0,093	0,128
0,010	0,014	0,0048	0,038	0,052	0,0183	0,066	0,091	0,0318	0,094	0,130
0,011	0,015	0,0053	0,039	0,053	0,0188	0,067	0,093	0,0323	0,095	0,131
0,012	0,016	0,0058	0,040	0,055	0,0193	0,068	0,094	0,0328	0,096	0,132
0,013	0,018	0,0062	0,041	0,056	0,0198	0,069	0,095	0,0333	0,097	0,134
0,014	0,019	0,0067	0,042	0,058	0,0202	0,070	0,096	0,0338	0,098	0,135
0,015	0,020	0,0072	0,043	0,059	0,0207	0,071	0,098	0,0342	0,099	0,136
0,016	0,022	0,0077	0,044	0,061	0,0212	0,072	0,099	0,0347	0,100	0,138
0,017	0,023	0,0082	0,045	0,062	0,0217	0,073	0,101	0,0352	0,200	0,276
0,018	0,025	0,0087	0,046	0,064	0,0222	0,074	0,102	0,0357	0,300	0,414
0,019	0,026	0,0091	0,047	0,065	0,0227	0,075	0,104	0,0362	0,400	0,552
0,020	0,027	0,0096	0,048	0,066	0,0231	0,076	0,105	0,0367	0,500	0,690
0,021	0,029	0,0101	0,049	0,068	0,0236	0,077	0,106	0,0371	0,600	0,827
0,022	0,030	0,0106	0,050	0,069	0,0241	0,078	0,108	0,0376	0,700	0,965
0,023	0,031	0,0111	0,051	0,070	0,0246	0,079	0,109	0,0381	0,800	1,103
0,024	0,033	0,0116	0,052	0,072	0,0251	0,080	0,110	0,0386	0,900	1,241
0,025	0,034	0,0120	0,053	0,073	0,0256	0,081	0,112	0,0391	1,000	1,379
0,026	0,036	0,0125	0,054	0,075	0,0260	0,082	0,113	0,0396	2,000	2,760
0,027	0,037	0,0130	0,055	0,076	0,0265	0,083	0,114	0,0400	3,000	4,138
0,028	0,038	0,0135	0,056	0,077	0,0270	0,084	0,116	0,0405	4,000	5,517

Ferrum arsenicicum (oxydulatum).

Protoarséniate de fer. Protoarseniate of iron. Arsensaures Eiseno

$3FeO,AsO^5=223$.

Hic arsenias, cujus minimae qnantitates in aquis interdum inv tur, commiscendo Ferrum sulfuricum oxydulatum solutum cum arsenicico soluto efficitur.

Ad partem unam Ferri arsenicici efficiendam requiritur pa Natri arsenicici anhydri et partes duae Ferri sulfurici crystallisati cundum rationem accuratiorem ad partes 223 Ferri arsenicici effi requiruntur partes 208 Natri arsenicici anhydri et partes 417 Fe furici crystallisati.

Ferrum apocrenicum.

Apocrénate de fer. Apokrenate of iron. Quellsatzsaures Eisen.

Huic apocrenati, quem chemicus arte efficere non potest, Ferrum carbonicum substituatur.

Partes novem (9) Ferri apocrenici pares habendae sunt parti uni (1) Ferri carbonici ($FeO,CO^2=58$).

Ferrum bicarbonicum.

Deutocarbonate de fer. Bicarbonate of iron. Zweifach kohlensaures Eisenoxydul.

$FeO,2\ CO^2=80$.

Ferrum bicarbonicum praesto non est. In locum ejus quantitas aequivalens Ferri carbonici substituitur. Quantitates Ferri carbonici et Ferri bicarbonici aequivalentes refert tabula III.

Ferrum carbonicum.

Protocarbonate de fer. Carbonate of iron. Kohlensaures Eisenoxydul.

$FeO,CO^2=58$.

Hic carbonas vario modo aquae Acido carbonico impletae admiscetur. Aut constitutionis hydrati aquae Acido carbonico impletae admiscetur, aut efficitur solvendo Ferrum metallicum in aqua Acido carbonico impleta, aut decompositione mutua Ferri sulfurici oxydulati vel Ferri chlorati et Natri bicarbonici vel Calcariae carbonicae. Modus posterior certo praeferendus est, si aqua mineralis sulfates vel chlorureta Natrii vel Calcii simul continet. Illa salia aquae, quae ab aëre atmosphaerico plane liberata et gase carbonico impleta est, admisceantur. Interdum effectio Ferri carbonici e Ferro chlorato et Magnesia carbonica postulatur.

Quantitates aequivalentes Ferri sulfurici, Ferri chlorati, Natri bicarbonici, Calcariae carbonicae refert tabula III.

Partes 28 Ferri metallici, quod semper purissimum et subtilissime pulveratum adhibeatur, edunt partes 58 Ferri carbonici. Solutio Ferri in aqua Acido carbonico impleta lenta est.

Partes 139 Ferri sulfurici oxydulati crystallisati vel partes 63,5 Ferri chlorati requirunt 42 partes Magnesiae carbonicae, MgO,CO^2, vel [illegible] partes Magnesiae carbonicae crystallisatae, MgO,CO^2+3HO.

Ferrum chloratum.

Protochlorure de fer. Chloride of iron. Eisenchlorür.

$FeCl=63,5$.

Hoc chloruretum aut in aqua solutum, aut siccum constitutionis $FeCl+2HO$ aquae minerali componendae admiscetur. Inservit ad Ferrum carbonicum efficiendum. Quantitas Ferri chlorati ab aqua liberi per [illegible] exhibet quantitatem Ferri chlorati constitutionis

Ferrum chloratum liquidum.

FeCl+63,5Aq=635.

℞p. Acidi hydrochlorici diluti, pond. spec. 1,048, *P.* 365,
Aquae destillatae coctae et refrigeratae *P.* 200.

Mixtis et in lagenam infusis adjice

Ferri pulverati purissimi *P.* 30.

Lagenam, ope vesicae acu perforatae statim clausam, sepone loco tepido apr et interdum leniter agita, donec gasis Hydrogenii evolutio non amplius cernatur. T admisce

Aquae Acidum carbonicum continentis

eam quantitatem, ut pondus totius liquoris cum Ferro non soluto exaequet

Partes 637.

Liquor per gossypium humectatum quam celerrime percoletur et in lagenuli vitro albo confectis plane repletis atque accurate obturatis loco aprico servetur. Po spec. sit 1,097.

Partes 100 Ferri chlorati liquidi continent partes 10 Ferri chlorati anhydri.

Ferrum chloratum siccum.

FeCl+2HO=81,5.

℞p. Ferri in filis *P.* 1.

In lagenam satis amplam immissae affunde

Acidi hydrochlorici, pond. spec. 1,120—1,123, *P.* 4,
Aquae destillatae *P.* 3.

Sepone loco tepido et saepius agita, donec Ferrum non amplius bullulas g impletas emittat. Tum filtra et liquorem in patinam porcellaneam infusum inter tandum ad siccum evapora. Residuum siccum, terendo in mortario porcellane pulverem subtilem redactum, supra orbem sternatur et inter agitandum radiis tam diu exponatur, donec pulverem perfecte siccum album praebeat et portiuncul aqua soluta Kalio ferrocyanato soluto addito non amplius colore caeruleo tinga Pulvis statim in lagenulas longiores accurate obturandas immittatur et lagenulae l radiis solis obvio serventur.

Haec tabula comparat quantitates aequivalentes Ferri chlorati ab aqua liberati = FeCl et Ferri chlorati sicci constitutionis chemicae = FeCl+2HO.

Pars prima		Pars altera		Pars tertia		Pars quarta		Pars quinta		Pars sext	
FeCl	FeCl +2HO	FeCl	FeCl +2HO	FeCl	FeCl +2HO	FeCl	FeCl +2HO	FeCl	FeCl +2HO	FeCl	Fe +2
0,1	0,13	1,3	1,67	2,5	3,21	3,7	4,75	4,9	6,29	6,1	7,8
0,2	0,25	1,4	1,79	2,6	3,33	3,8	4,87	5,0	6,41	6,2	7,9
0,3	0,38	1,5	1,92	2,7	3,46	3,9	5,00	5,1	6,54	6,3	8,0
0,4	0,51	1,6	2,05	2,8	3,59	4,0	5,13	5,2	6,67	6,4	8,2
0,5	0,64	1,7	2,18	2,9	3,72	4,1	5,26	5,3	6,80	6,5	8,3
0,6	0,77	1,8	2,31	3,0	3,85	4,2	5,39	5,4	6,93	6,6	8,4
0,7	0,90	1,9	2,44	3,1	3,98	4,3	5,52	5,5	7,06	6,7	8,6
0,8	1,02	2,0	2,56	3,2	4,10	4,4	5,64	5,6	7,18	6,8	8,7
0,9	1,15	2,1	2,69	3,3	4,23	4,5	5,77	5,7	7,31	6,9	8,8
1,0	1,28	2,2	2,82	3,4	4,36	4,6	5,90	5,8	7,44	7,0	8,9
1,1	1,41	2,3	2,95	3,5	4,49	4,7	6,03	5,9	7,57	7,1	9,1
1,2	1,54	2,4	3,08	3,6	4,62	4,8	6,16	6,0	7,70	7,2	9,2

Pars prima		Pars altera		Pars tertia		Pars quarta		Pars quinta		Pars sexta	
FeCl	FeCl + 2HO	FeCl	FeCl + 2HO	FeCl	FeCl + 2HO	FeCl	FeCl + 2HO	FeCl	FeCl + 2HO	FeCl	FeCl + 2HO
7,3	9,37	9,5	12,19	11,7	15,01	13,8	17,71	15,9	20,40	18,0	23,10
7,4	9,49	9,6	12,32	11,8	15,14	13,9	17,84	16,0	20,53	18,1	23,23
7,5	9,62	9,7	12,45	11,9	15,27	14,0	17,96	16,1	20,66	18,2	23,35
7,6	9,75	9,8	12,57	12,0	15,40	14,1	18,09	16,2	20,79	18,3	23,48
7,7	9,88	9,9	12,70	12,1	15,53	14,2	18,22	16,3	20,92	18,4	23,61
7,8	10,01	10,0	12,83	12,2	15,65	14,3	18,35	16,4	21,04	18,5	23,74
7,9	10,14	10,1	12,96	12,3	15,78	14,4	18,48	16,5	21,17	18,6	23,87
8,0	10,26	10,2	13,09	12,4	15,91	14,5	18,61	16,6	21,30	18,7	24,00
8,1	10,39	10,3	13,22	12,5	16,04	14,6	18,73	16,7	21,43	18,8	24,12
8,2	10,52	10,4	13,34	12,6	16,17	14,7	18,86	16,8	21,56	18,9	24,25
8,3	10,65	10,5	13,47	12,7	16,30	14,8	18,99	16,9	21,69	19,0	24,38
8,4	10,78	10,6	13,60	12,8	16,42	14,9	19,12	17,0	21,81	19,1	24,51
8,5	10,91	10,7	13,73	12,9	16,55	15,0	19,25	17,1	21,94	19,2	24,64
8,6	11,03	10,8	13,86	13,0	16,68	15,1	19,38	17,2	22,07	19,3	24,77
8,7	11,16	10,9	13,99	13,1	16,81	15,2	19,50	17,3	22,20	19,4	24,89
8,8	11,29	11,0	14,11	13,2	16,94	15,3	19,63	17,4	22,33	19,5	25,02
8,9	11,42	11,1	14,24	13,3	17,07	15,4	19,76	17,5	22,46	19,6	25,15
[illegible]	11,55	11,2	14,37	13,4	17,19	15,5	19,89	17,6	22,58	19,7	25,28
[illegible]	11,68	11,3	14,50	13,5	17,32	15,6	20,02	17,7	22,71	19,8	25,41
[illegible]	11,80	11,4	14,63	13,6	17,45	15,7	20,15	17,8	22,84	19,9	25,54
[illegible]	11,93	11,5	14,76	13,7	17,58	15,8	20,27	17,9	22,97	20,0	25,67
[illegible]	12,06	11,6	14,88								

Ferrum crenicum (oxydulatum).

Crénate de fer. *Krenate of iron.* Quellsaures Eisenoxydul.

$FeO,C^{24}H^{12}O^{16}=320.$

Huic crenati, quem chemicus arte componere non potest, Ferrum bicarbonicum substituatur.

Partes quatuor (4) Ferri crenici pares habendae sunt parti uni (1) Ferri bicarbonici ($=FeO,2CO^2=80$).

Ferrum oxydatum.

Peroxyde de fer. *Peroxyde of iron.* Eisenoxyd.

$Fe^2O^3=80$

Aqua hoc oxydum non solvit. In aquis mineralibus aut suspensum, et ad minimas copias adjuvante Acido carbonico solutum, aut nexum ...libus solutis Natri, Magnesiae et Calcariae adest.

Loco Ferri oxydati aquae quantitas duplex Ferri bicarbonici ($=FeO,2CO^2+80$), oxydationem Ferri oxydulati adhaerenti aëri per... admisceatur.

Haec tabula comparat quantitates respondentes (vel aequivalent oxydati et Carbonatum Ferri oxydulati.

Pars prima			Pars altera			Pars tertia			Pars	
Ferrum oxydatum $Fe^2O^3=80$	Ferrum carbonicum $FeO,CO^2=58$	Ferrum bicarbonicum $FeO,2CO^2=80$	Ferrum oxydatum $Fe^2O^3=80$	Ferrum carbonicum $FeO,CO^2=58$	Ferrum bicarbonicum $FeO,2CO^2=80$	Ferrum oxydatum $Fe^2O^3=80$	Ferrum carbonicum $FeO,CO^2=58$	Ferrum bicarbonicum $FeO,2CO^2=80$	Ferrum oxydatum $Fe^2O^3=80$	Ferrum
0,001	0,0014	0,002	0,041	0,059	0,082	0,081	0,117	0,162	0 310	0,4
0,002	0,003	0,004	0,042	0,061	0,084	0,082	0,119	0,164	0,320	0,4
0,003	0,004	0,006	0,043	0,062	0,086	0,083	0,120	0,166	0,330	0,4
0,004	0,005	0,008	0,044	0,063	0,088	0,084	0,121	0,168	0,340	0,4
0,005	0,007	0,010	0,045	0,065	0,090	0,085	0,123	0,170	0,350	0,5
0,006	0,008	0,012	0,046	0,066	0,092	0,086	0,124	0,172	0,360	0,5
0,007	0,010	0,014	0,047	0,068	0,094	0,087	0,126	0,174	0,370	0,5
0,008	0,011	0,016	0,048	0,069	0,096	0,088	0,127	0,176	0,380	0,5
0,009	0,013	0,018	0,049	0,071	0,098	0,089	0,129	0,178	0,390	0,5
0,010	0,014	0,020	0,050	0,072	0,100	0,090	0,130	0,180	0,400	0,5
0,011	0,016	0,022	0,051	0,074	0,102	0,091	0,132	0,182	0,410	0,5
0,012	0,017	0,024	0,052	0,075	0,104	0,092	0,133	0,184	0,420	0,6
0,013	0,018	0,026	0,053	0,076	0,106	0,093	0,134	0,186	0,430	0,6
0,014	0,020	0,028	0,054	0,078	0,108	0,094	0,136	0,188	0,440	0,6
0,015	0,021	0,030	0,055	0 079	0,110	0,095	0,137	0,190	0,450	0,6
0,016	0,023	0,032	0,056	0,081	0,112	0,096	0,139	0,192	0,460	0,6
0,017	0,024	0,034	0,057	0,082	0,114	0,097	0,140	0,194	0,470	0,6
0,018	0,026	0,036	0,058	0,084	0,116	0,098	0,142	0,196	0,480	0,6
0,019	0,027	0,038	0,059	0,085	0,118	0,099	0,143	0,198	0,490	0,7
0,020	0,029	0,040	0,060	0,087	0,120	0,100	0,145	0,200	0,500	0,7
0,021	0,030	0,042	0,061	0,088	0,122	0,110	0,159	0,220	0,510	0,7
0,022	0,032	0,044	0,062	0,090	0,124	0,120	0,174	0,240	0,520	0,7
0,023	0,033	0,046	0,063	0,091	0,126	0,130	0,188	0,260	0,530	0,7
0,024	0,034	0,048	0,064	0,092	0,128	0,140	0,203	0,280	0,540	0,7
0,025	0,036	0,050	0,065	0,094	0,130	0,150	0,217	0,300	0,550	0 7
0,026	0,037	0,052	0,066	0,095	0,132	0,160	0,232	0,320	0,560	0,8
0,027	0,039	0,054	0,067	0,097	0,134	0,170	0,246	0 340	0,570	0,8
0,028	0,040	[illegible]	0,068	0,098	0,136	0,180	0,261	0,360	0,580	0,8
0,029	0,042	0,058	0,069	0,100	0,138	0,190	0,275	0,380	0,590	0,8
0,030	0,043	0,060	0,070	0,101	0,140	0,200	0,290	0,400	0,600	0,8
0,031	0,045	0,062	0,071	0,103	0,142	0,210	0,304	0,420	0,610	0,8
0,032	0,046	0,064	0,072	0,104	0,144	0,220	0,319	0,440	0,620	0,8
0,033	0,047	0,066	0,073	0,105	0,146	0,230	0,333	0,460	0,630	0,9
0,034	0,049	0,068	0,074	0,107	0,148	0,240	0,348	0,480	0,640	0,9
0,035	0,050	0,070	0,075	0,108	0,150	0,250	0,362	0,500	0,650	0,9
0,036	0,052	0,072	0,076	0,110	0,152	0,260	0,377	0,520	0,660	0,9
0,037	0,053	0,074	0,077	0,111	0,154	0,270	0,391	0,540	0,670	0,9
0,038	0,055	0,076	0,078	0,113	0,156	0,280	0,406	0,560	0,680	0,9
0,039	0,056	0,078	0,079	0,114	0,158	0,290	0,420	0,580	0,690	1,0
0,040	0,058	0,080	0,080	0,116	0,160	0,300	0,435	0,600	0,700	1,0

Quantitates aequivalentes salium ad Carbonates Ferri e refert tabula III.

Nonnulli Ferrum oxydatum e Ferro sesquichlorato ope Nat bonici efficiunt. Haec posterior ratio autem non praeferenda e

Partes 162,5 Ferri sesquichlorati requirunt partes 252 Nat bonici et praebent partes 80 Ferri oxydati.

Ferrum oxydulatum.

ɔtoxyde de fer. Protoxyde of iron. Eisenoxydul. $FeO = 36$.

erro oxydulato, quod analyses notant, Ferrum bicarbonicum sub-ur. Quantitas Ferri oxydulati per 2,2223 multiplicata refert quan-ı aequivalentem Ferri bicarbonici; quantitates aequivalentes com-etiam haec tabula:

Ferrum bicarbon. $FeO,2CO^2=80$	Ferrum oxydul. $FeO=36$	Ferrum bicarbon. $FeO,2CO^2=80$	Ferrum oxydul. $FeO=36$	Ferrum bicarbon. $FeO,2CO^2=80$	Ferrum oxydul. $FeO=36$	Ferrum bicarbon. $FeO,2CO^2=80$	Ferrum oxydul. $FeO=36$	Ferrum bicarbon. $FeO,2CO^2=80$
0,002	0,024	0,053	0,047	0,104	0,070	0,155	0,093	0,206
0,004	0,025	0,055	0,048	0,106	0,071	0,157	0,094	0,209
0,006	0,026	0,057	0,049	0,109	0,072	0,160	0,095	0,211
0.009	0,027	0,060	0,050	0,111	0,073	0,162	0,096	0,213
0,011	0,028	0,062	0,051	0,113	0,074	0,164	0,097	0,215
0,013	0,029	0,064	0,052	0,115	0,075	0,166	0,098	0,217
0,015	0,030	0,066	0,053	0,117	0,076	0,169	0,099	0,220
0,017	0,031	0,069	0,054	0,120	0,077	0,171	0,100	0,222
0,020	0,032	0,071	0,055	0,122	0 078	0,173	0,110	0,244
0,022	0,033	0,073	0,056	0,124	0,079	0,175	0,120	0,266
0,024	0,034	0,075	0,057	0,126	0,080	0,177	0,130	0,289
0,026	0,035	0,077	0,058	0,129	0,081	0,180	0,140	0,311
0,029	0,036	0,080	0,059	0,131	0,082	0,182	0,150	0,333
0,031	0,037	0,082	0,060	0,133	0,083	0,184	0,160	0,355
0,033	0,038	0,084	0,061	0,135	0,084	0,186	0,170	0,377
0,035	0,039	0,086	0,062	0,137	0,085	0,189	0,180	0,400
0,037	0,040	0,089	0,063	0,140	0,086	0,191	0,190	0,422
0,040	0,041	0,091	0,064	0,142	0,087	0,193	0,200	0,444
0,042	0,042	0,093	0,065	0,144	0,088	0,195	0,210	0,466
0,044	0,043	0,095	0,066	0,146	0,089	0,197	0,220	0,489
0,046	0,044	0,097	0,067	0,149	0,090	0,200	0,230	0,511
0,049	0,045	0,100	0,068	0,151	0,091	0,202	0,240	0,533
0,051	0,046	0,102	0,069	0,153	0,092	0,204	0,250	0,555

Quantitates aequivalentes salium variorum ad Ferrum bicarbonicum efficiendum Tabula III.

Ferrum phosphoricum (oxydulatum).

ɔtophosphate de fer. Protophosphate of iron. Phosphorsaures Eisenoxydul.

$3FeO, cPO^5 = 179,5$.

Hic phosphas e Ferro sulfurico crystallisato vel Ferro chlorato et ı phosphorico basico, quae commiscentur, efficitur. Salia ferri tan-aquae ab aëre atmosphaerico liberatae et Acido carbonico saturatae antur.

Quantitates aequivalentes illorum salium et ex iis evadentium refert tabula

Ferrum phosphoricum $3FeO,PO^5$ =179,5	Ferrum sulfuricum crystallisatum FeO,SO^3+7HO =139	Ferrum chloratum $FeCl$=63,5	Natrum phosphoricum $3NaO,PO^5$ =164,5	Natrum sulfuricum NaO,SO^3 =71	Na chlo N =
0,001	0,0023	0,001	0,0009	0,0012	0,
0,002	0,0046	0,002	0,0018	0,0023	0,
0,003	0,007	0,003	0,0027	0,0035	0,
0,004	0,009	0,004	0,0036	0,0047	0,
0,005	0,011	0,005	0,0045	0,006	0,
0,006	0,014	0,006	0,0055	0,007	0,
0,007	0,016	0,007	0,006	0,008	0,
0,008	0,018	0,008	0,007	0,009	0,
0,009	0,021	0,009	0,008	0,010	0,
0,010	0,023	0,010	0,009	0,012	0,
0,011	0,025	0,011	0,010	0,013	0,
0,012	0,028	0,0127	0,011	0,014	0,
0,013	0,030	0,0138	0,012	0,015	0,
0,014	0,032	0,0148	0,013	0,016	0,
0,015	0,034	0,016	0,0137	0,017	0,
0,016	0,037	0,017	0,014	0,019	0,
0,017	0,039	0,018	0,015	0,020	0,
0,018	0,041	0,019	0,016	0,021	0,
0,019	0,044	0,020	0,017	0,022	0,
0,020	0,046	0,021	0,018	0,023	0,
0,030	0,069	0,032	0,027	0,035	0
0,040	0,093	0,042	0,036	0,047	0
0,050	0,116	0,053	0,045	0,059	0
0,060	0,139	0,063	0,055	0,071	0
0,070	0,162	0,074	0,064	0,083	0
0,080	0,185	0,085	0,073	0,095	0
0,090	0,209	0,095	0,082	0,106	0
0,100	0,232	0,106	0,091	0,118	0
0,200	0,464	0,212	0,183	0,237	0
0,300	0,697	0,318	0,275	0,356	0
0,400	0,929	0,424	0,366	0,474	0
0,500	1,161	0,530	0,458	0,593	0
0,600	1,393	0,636	0,550	0,712	0
0,700	1,626	0,742	0,641	0,830	0
0,800	1,858	0,848	0,733	0,949	0
0,900	2,090	0,954	0,824	1,068	0
1,000	2,323	1,061	0,916	1,186	0

Ferrum pyrophosphoricum.

Ferrum paraphosphoricum. *Pyrophosphate de fer. Pyrophosp* *peroxyde of iron.* Pyrophosphorsaures Eisenoxyd.

$2Fe^2O^3,3bPO^5+9HO=455,5.$

Hoc sal ad parandas compositiones aquarum mineralium sin servit. Admiscendo una quintuplum Natri pyrophosphorici crys facilius in aqua solvitur. Plerumque solutum in promptu habet

Rp. Ferri sesquichlorati crystallisati *P.* 54

(vel Liquoris Ferri sesquichlorati pond. spec. 1,482, *P.*

Solve in

Aquae destillatae *P.* 260,
Spiritus Vini rectificatissimi *P.* 150.

Liquorem frigidum instilla inter agitationem in solutionem frigidam, paratam e

Natri pyrophosphorici crystallisati *P.* 70 et
Aquae destillatae *P.* 1400.

Sepone per horam, tum praecipitatum in filtro collige, aquae destillatae frigidae ...ca quantitate elue et inter strages chartae bibulae expressum calore 30° C. non ...rante sicca. Serva in lagenis obturatis. Cum quintuplo ponderis Natri pyro-...phorici crystallisati commixtum aquae minerali arteficiali admisceatur.

Ferrum pyrophosphoricum solutum.

Rp. Natri pyrophosphorici crystallisati *P.* 72.

Solve leni calore in

Aquae destillatae *P.* 1300.

Liquori refrigerato filtrato inter agitationem instilla liquorem frigidum, solvendo ...atum e

Ferri sesquichlorati crystallisati *P.* 18
(vel Liquoris Ferri sesquichlorati, pond. spec. 1,482, *P.* 24)
et Aquae destillatae *P.* 90.

Sepone per horam et saepius agita, ut praecipitatum exortum resolvatur. Tum ...misce

Aquae destillatae

...a quantitatem, ut pondus liquoris exaequet

Partes 1500.

Partes 100 liquoris continent *P.* 1. Ferri pyrophosphorici.
Serva in lagenis obturatis, a luce remotis.

Ferrum sesquichloratum.

Ferrum chloridatum. *Sesquichlorure de fer. Sesquichloride of iron.* Eisenchlorid.

$Fe^2Cl^3 = 162,5.$

Inservit ad parandum Ferrum oxydatum et Ferrum pyrophosphoricum.

Ferrum sesquichloratum liquidum.

$Fe^2Cl^3 + 162,5Aq. = 1625.$

Rp. Ferri sesquichlorati cryst. ($Fe^2Cl^3 + 12HO$) *P.* 1.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 5

...d quantum requiritur, ut pondus spec. liquoris sit = 1,086—1,087. Servetur in la-...genis obturatis, a luce remotis.

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Ferri sesquichlorati anhydri.

Ferrum sulfuratum.

Sulfure de fer. Sulphuret of iron. Einfach Schwefeleisen.

$FeS = 44.$

[illegible] quod in analysibus relatis reperimus, decom-

positione mutua e Ferro sulfurico oxydulato crystallisato ve chlorato et Natrio sulfurato (=NaS=39), quae aquae admi efficitur.

Quantitates aequivalentes horum salium et eorum, quae ex positione evadunt, refert haec tabula.

Ferrum sulfuratum **FeS** =44	Ferrum sulfuricum crystallisatum FeO,SO^3+7HO =139	Ferrum chloratum FeCl=63,5	Natrium sulfuratum **NaS**=39	Natrum sulfuricum NaO,SO^3=71	N chl =
0,001	0,0031	0,0014	0,0009	0,0016	0
0,002	0,0063	0,0029	0,0017	0,0032	0
0,003	0,0094	0,0043	0,0026	0,0048	0
0,004	0,0126	0,0057	0,0035	0,0064	0
0,005	0,0158	0,0072	0,0044	0,0080	0
0,006	0,0189	0,0086	0,0053	0,0097	0
0,007	0,0221	0,0101	0,0062	0,0113	0
0,008	0,0252	0,0115	0,0071	0,0129	0
0,009	0,0284	0,0130	0,0079	0,0145	(
0,010	0,0316	0,0144	0,0088	0,0161	(
0,020	0,0632	0,0288	0,0177	0,0322	(
0,030	0,0947	0,0433	0,0266	0,0484	(
0,040	0,1263	0,0577	0,0354	0,0645	(
0,050	0,1579	0,0721	0,0443	0,0807	(
0,060	0,1895	0,0866	0,0532	0,0968	(
0,070	0,2211	0,1010	0,0620	0,1129	(
0,080	0,2527	0,1154	0,0709	0,1291	(
0,090	0,2843	0,1299	0,0797	0,1452	(
0,100	0,3159	0,1443	0,0886	0,1613	(

Ferrum sulfuricum (oxydulatum).

Protosulfate de fer. Sulphate of iron. Schwefelsaures Eisen
FeO,SO^3=76.

Hic sulfas crystallisatus aquae admiscetur. Quantitates aequi salis ab aqua liberi et salis crystallisati refert tabula X.

Ferrum sulfuricum crystallisatum.

FeO,SO^3+7HO=139.

Rp. Acidi sulfurici concentrati puri *P.* 30.

Dilutis

Aquae destillatae quintuplo

sensim immitte

Ferri limati *P.* 20

vel quantum requiritur, ita ut pars ultima ferri, calore adhibito, non soluta Liquori filtrato limpido, immixta

Acidi sulfurici concentrati puri *P.* 1,

affunde inter agitationem

Spiritus Vini rectificatissimi

r volumen. Per horam unam sepone, tum sal praecipitatum in linteo collige, tritu Vini ablue, exprime et supra strages chartae bibulae loco aprico inter agitan- m quam celerrime bene desicca, ita tamen, ne crystallula fatiscant. Serva in vi- s obturatis.

Ferrum sulfuricum liquidum.

$FeO,SO^3+76Aq=760$.

℞p. Ferri sulfurici crystallisati puri *P.* 28.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 125.

Liquor ad usum recens paretur. Partes 100 contineant partes 10 Ferri lfurici oxydulati ab aqua liberi.

Hydrogenium.

Hydrogène. Hydrogen. Wasserstoff.

$H=1$.

Materia gasiformis decolor, saporis et odoris expers. Pond. spec. 069. Aqua tantum parvas quantitates absorbet.

Hydrogenio omne pretium physiologicum et therapeuticum deest que id aquis mineralibus arte parandis ne admisceatur.

Jodum.

Jode. Jodine. Jod.

$J=127$.

Jodo, quod nonnullae analyses indicant, Natrium jodatum sub- stituatur.

Partes 1,18 Natrii jodati ab aqua liberi continent partem unam Jodi et respondent partibus 0,417 Natri carbonici anhydri vel partibus 0,661 Natri bicarbonici.

Jodum =127	Natrium jodatum anhydr. NaJ=150	Natrum carbonicum $NaO,CO^2=53$	Natrum bicarbonicum $NaO,HO,2CO^2$ =84
0,001	0,0012	0,0004	0,0006
0,002	0,0023	0,0008	0,0013
0,003	0,0035	0,0012	0,0020
0,004	0,0047	0,0016	0,0026
0,005	0,006	0,0021	0,0033
0,006	0,007	0,0025	0,0039
0,007	0,008	0,0029	0,0046
0,008	0,009	0,0033	0,0053
0,009	0,010	0,0037	0,0059
0,010	0,012	0,0041	0,0066
0,011	0,013	0,0046	0,0072
0,012	0,014	0,005	0,008

Kali.

Potasse. Potassa. Kali.

$KaO = 47$.

Hoc oxydum Kalii aut in aqua solutum, aut loco ejus Mono nas vel Bicarbonas kalicus aquis mineralibus parandis admiscetur sterior ratio peragitur, si aqua mineralis simul Acidum carbc liberum vel carbonates continet.

Quantitates aequivalentes Kali anhydri et carbonatum kali refert tabula haec:

KaO =47	KaO,CO² =69	KaO,2CO²,HO =100	KaO =47	KaO,CO² =69	KaO,2CO²,HO =100	KaO =47	KaO,CO² =69
0,001	0,0014	0,002	0,034	0,050	0,072	0,067	0,098
0,002	0,003	0,004	0,035	0,051	0,074	0,068	0,100
0,003	0,0044	0,006	0,036	0,053	0,076	0,069	0,101
0,004	0,0058	0,008	0,037	0,054	0,078	0,070	0,103
0,005	0,007	0,010	0,038	0.056	0,081	0,071	0,104
0,006	0,009	0,013	0,039	0,057	0,083	0,072	0,105
0,007	0,010	0,015	0,040	0,058	0,085	0,073	0,107
0,008	0,012	0,017	0,041	0,060	0,087	0,074	0,108
0,009	0,013	0,019	0,042	0,061	0,089	0,075	0,110
0,010	0,014	0,021	0,043	0,063	0,091	0,076	0,111
0,011	0,016	0,023	0,044	0,064	0,093	0,077	0,113
0,012	0,017	0,025	0,045	0,066	0,095	0,078	0,114
0,013	0,019	0,027	0,046	0,067	0,098	0,079	0,116
0,014	0,020	0,029	0,047	0,069	0,100	0,080	0,117
0,015	0,022	0,031	0,048	0,070	0,102	0,081	0,118
0,016	0,023	0,034	0,049	0,072	0,104	0,082	0,120
0,017	0,025	0,036	0,050	0,073	0,106	0,083	0,121
0,018	0,026	0,038	0,051	0,075	0,108	0,084	0,123
0,019	0,028	0,040	0,052	0,076	0,110	0,085	0,124
0,020	0,029	0,042	0,053	0,078	0,112	0,086	0,126
0,021	0,031	0,044	0,054	0,079	0,114	0,087	0,127
0,022	0,032	0,046	0,055	0,081	0,116	0,088	0,129
0,023	0,033	0,048	0,056	0,082	0,118	0,089	0,130
0,024	0,035	0,050	0,057	0,083	0,120	0,090	0,132
0,025	0,036	0,053	0,058	0,085	0,123	0,091	0,133
0,026	0,038	0,055	0,059	0,086	0,125	0,092	0,134
0,027	0,039	0,057	0,060	0,088	0,127	0,093	0,136
0,028	0,041	0,059	0,061	0,089	0,129	0,094	0,138
0,029	0,042	0,061	0,062	0,091	0,131	0,095	0,139
0,030	0,044	0,064	0,063	0,092	0,134	0,096	0,141
0,031	0,045	0,066	0,064	0,094	0,136	0,097	0,142
0,032	0,047	0,068	0,065	0,095	0,138	0,098	0,144
0,033	0,048	0,070	0,066	0,097	0,140	0,099	0,145

Kali liquidum.

$KaO + 47Aq = 470$.

℞p. Kali caustici sicci *P.* 5.

Solve agitando in

Aquae destillatae *P.* 36

vel quantum requiritur, ut liquor sit ponderis specifici 1,110—1,111.

Kali bicarbonicum.

Bicarbonate de potasse. Bicarbonate of potassa.
Doppeltkohlensaures Kali.
$KaO,HO,2CO^2=100$.

Hic carbonas in aqua solutus aquae admiscetur, loco Kali carbonici oque adhibetur. Quantitates aequivalentes bicarbonatis et monocarnatis refert tabula I. Cf. Kali carbonicum.

Kali bicarbonicum liquidum.

$KaO,HO,2CO^2+100Aq=1000$.

℞p. Kali bicarbonici crystallisati *P.* 1.
Solve agitando in
Aquae destillatae *P.* 9.
Serva in lagenis obturatis. Pond. spec. 1,068—1,069.
Partes 100 liquoris continent partes 10 bicarbonatis crystallisati.

Kali carbonicum.

Souscarbonate de potasse. Subcarbonate of potassa.
Kohlensaures Kali.
$KaO,CO^2=69$.

Hic carbonas in aqua solutus adhibetur.

Kali carbonicum liquidum.

$KaO,CO^2+69Aq=690$.

℞p. Kali carbonici crystallisati *P.* 15.
Solve in
Aquae destillatae *P.* 104
q. requiritur, ut pondus liquoris exaequet
Partes 119.
Serva in lagenis bene obturatis. Pond. spec. 1,092—1,093.
Partes 100 liquoris contineant partes 10 Kali carbonici anhydri.

℞p. Kali carbonici sicci puri *P.* 10.
Solve in
Aquae destillatae *P.* 81.
quantum requiritur, ut pondus spec. liquoris sit = 1,092 - 1,093.
Partes 100 liquoris contineant partes 10 Kali carbonici anhydri.

℞p. Kali bicarbonici crystallisati *P.* 10.
Solve agitando in
Aquae destillatae *P.* 59.
Liquor sit ponderis spec. 1,099 - 1,100.
Partes 100 hujus liquoris et partes 10 Kali carbonici anhydri aequivalent.

Kali crenicum.

Hic crenas arte non componitur. Loco partium 3 ejusdem pars na Kali bicarbonici aquae admiscetur.

Kali nitricum.

Nitrate de potasse. Nitrate of potassa. Salpetersaures Kali.

$KaO,NO^5=101$.

Hic nitras in analysibus aquarum mineralium notatus raro rep tur. Bene siccatus aquae admiscendus est. Solutio diutius asser plerumque floccos mucilagineos demittit.

Kali silicicum.

Silicate de potasse. Silicate of potassa. Kieselsaures Kali.

$3KaO,2SiO^3=231$.

Hic silicias praebet Acidum silicicum. Quantitates corporum ad efficiendum refert tabula VII.

Kali silicicum.

$3KaO,2SiO^3=231$.

Rp. Kali carbonici puri calore fortiore siccati *P.* 12,
Terrae siliceae subt. pulv. *P.* 5.

Intime mixtas, in crucibulum comprimendo ingestas, operculo imposito, igni tiori expone, donec in massam fluentem coierint, quam adhuc fluidam in mortar ferreum effunde et tum refrigeratam in pulverem redige. Servetur in lagenis obturatis.

Rp. Tartari depurati (Kali bitartarici), a calcaria liberati *P.* 38,
Terrae siliceae subt. pulv. *P.* 6.

Intime mixtae eodem modo ut supra tractentur.

Kali silicicum liquidum.

$3KaO,2SiO^3+231Aq=2310$.

Rp. Kali silicici subt. pulv. *P.* 1.

Coquendo et digerendo solve in

Aquae destillatae q. s.

ut liquoris pondus exaequet

Partes 10.

Tum filtra et serva in lagenis epistomeis suberinis obturatis.

Partes 100 liquoris contineant 10 partes Kali silicici. Ad usum liquor agitetur.

Kali sulfuricum.

Sulfate de potasse. Sulphate of potassa. Schwefelsaures Kali.

$KaO,SO^3=87$.

Hic sulfas pulveratus et bene siccatus aquae admiscetur.

Kalium chloratum.

Chlorure de potasse. Chloride of potassa. Chlorkalium.

$KaCl=74,5$.

Hoc sal bene siccatum aquae admiscetur.

℞p. Kali carbonici puri sicci *P.* 10,
Aquae destillatae *P.* 20.
In ollam amplam immissis paulatim affunde
Acidi hydrochlorici puri, pond. spec. 1,123, *P.* 20.
l quantum ad neutralisationem requiritur. Tum sepone per diem unum et filtra. [illegible]uor limpidus evaporando inter agitationem ad siccitatem perfectam redigatur.

Kalium chloratum liquidum.

KaCl + 74,5Aq = 745.

℞p. Kalii chlorati perfecte exsiccati *P.* 1.
Solve in
Aquae destillatae *P.* 9.
Liquor, ponderis specifici 1,064—1,065, contineat in centenis partibus *P.* 10 [illegible] chlorati.

Lithium chloratum.

Chlorure de lithium. Chloride of lithium. Chlorlithium.

LiCl = 42,5.

Hoc chloruretum aut siccum aut, quod praeferendum est, in aqua [illegible]tum adhibetur.

Lithium chloratum liquidum.

LiCl + 42,5Aq = 425.

℞p. Lithii chlorati exacte siccati *P.* 1.
Solve in
Aquae destillatae *P.* 9.
[illegible] Partes liquoris continent 10 partes Lithii chlorati anhydri. Pond. spec. liquoris = 1,0[illegible]7—1,058.

Lithono-Natrum phosphoricum.

[P]hosphate d'oxide de lithium et de soude. Sodio-phosphate of lithia. Phosphorsaures Natron-Lithon.

Hic phosphas, quem esse negatur, in nonnullis analysibus aquarum [m]ineralium notatus reperitur. Pro illo sale substituatur mixtura haec [sic]cca:

Lithono-Natrum phosphoricum.

℞p. Lithii chlorati *P.* 10,
Natri phosphorici neutralis cryst. (officinalis) *P.* 50.
Contritis et mixtis affunde
Aquae destillatae *P.* 100.
Evaporando calore balnei arenae ad perfectam siccitatem redige. Massam re[s]iduam in filtrum trajice et affundendo aquae frigidae paulum elue. Quod in filtro remanet, calore 120—130° Cels. exsicca et in lagenis obturatis serva.

Lithonum bicarbonicum.

Lithium bicarbonicum. *Bicarbonate d'oxide de lithium. Bicarbonate of lithia.* Doppeltkohlensaures Lithon.

$LiO,2CO^2 = 59$.

Hic bicarbonas praesto non est. Loco ejus quantitas aequivalens

Lithoni carbonici aquae admiscetur. Quantitas Lithoni bicarboı 0,6271 multiplicata refert quantitatem Lithoni carbonici aequiva

Haec tabula comparat quantitates aequivalentes bicarbonal iisdem monocarbonatis = LiO,CO^2.

Lithon. bicarbonic.	Lithon. carbonic.	Lithon. bicarbonic.	Lithon. carbonic.	Lithon. bicarbonic.	Lithon. carbonic.	Lithon. bicarbonic.	I c:
0,001	0,0006	0,029	0,0181	0,057	0,0357	0,085	(
0,002	0,0012	0,030	0,0188	0,058	0,0363	0,086	(
0,003	0,0018	0,031	0,0194	0,059	0,0370	0,087	(
0,004	0,0025	0,032	0,0200	0,060	0,0376	0,088	(
0,005	0,0031	0,033	0,0206	0,061	0,0382	0,089	(
0,006	0,0037	0,034	0,0213	0,062	0,0388	0,090	(
0,007	0,0043	0,035	0,0219	0,063	0,0395	0,091	(
0,008	0,0050	0,036	0,0225	0,064	0,0401	0,092	(
0,009	0,0056	0,037	0,0232	0,065	0,0407	0,093	(
0,010	0,0062	0,038	0,0238	0,066	0,0414	0,094	(
0,011	0,0069	0,039	0,0244	0,067	0,0420	0,095	(
0,012	0,0075	0,040	0,0250	0,068	0,0426	0,096	(
0,013	0,0081	0,041	0,0257	0,069	0,0432	0,097	(
0,014	0,0087	0,042	0,0263	0,070	0,0438	0,098	(
0,015	0,0094	0,043	0,0269	0,071	0,0444	0,099	(
0,016	0,0100	0,044	0,0275	0,072	0,0450	0,100	(
0,017	0,0106	0,045	0,0282	0,073	0,0457	0,200	(
0,018	0,0113	0,046	0,0288	0,074	0,0463	0,300	(
0,019	0,0119	0,047	0,0294	0,075	0,0469	0,400	(
0,020	0,0125	0,048	0,0301	0,076	0,0475	0,500	0
0,021	0,0131	0,049	0,0307	0,077	0,0482	0,600	0
0,022	0,0138	0,050	0,0313	0,078	0,0488	0,700	0
0,023	0,0144	0,051	0,0319	0,079	0,0494	0,800	0
0,024	0,0150	0,052	0,0326	0,080	0,0501	0,900	0
0,025	0,0156	0,053	0,0332	0,081	0,0507	1,000	0
0,026	0,0163	0,054	0,0338	0,082	0,0513	2,000	1
0,027	0,0169	0,055	0,0345	0,083	0,0519	3,000	1
0,028	0,0175	0,056	0,0351	0,084	0,0526	4,000	2

Lithonum carbonicum.

Lithium carbonicum. *Carbonate d'oxide de lithium. Carbonate of*
Kohlensaures Lithon.

$LiO,CO^2 = 37.$

Hic carbonas siccatus aquae admiscetur. Pars una carbonat vitur partibus 100 aquae.

Lithonum carbonicum.

$LiO,CO^2 = 37$.

Rp. Ammoni carbonici venalis *P.* 5.

Solutis in

Aquae destillatae tepidae *P.* 60

misce

Ammoni caustici soluti (pond. spec. 0,960) *P.* 6.

Huic solutioni admisce inter agitationem

Lithii chlorati sicci *P.* 4.

Tum usque ad ebullitionem calefac et per diem unum loco frigido sepone. Dein imentum in filtrum ingere, primum affundendo parvam quantitatem aquae frigidae, tea ope Spiritus Vini rectificati tamdiu elue, donec liquidum defluens addito Arto nitrico soluto vix turbetur. Hoc facto, massam in filtro remanentem inter strages rtae tabulae primum leni calore, postea calore balnei vaporis perfecte exsicca.

Lithonum phosphoricum.

osphate d'oxide de lithium. Phosphate of lithia. Phosphorsaures Lithon (basisches).

$3LiO,PO^5 = 116,5$.

Hic phosphas bene siccetus aquae admiscetur. Pars una hujus salis lvitur partibus 800—900 aquae.

Lithonum phosphoricum.

$3LiO.PO^5 = 116,5$

Rp. Lithoni carbonici *P.* 4.

In cucurbitam vitream amplam immissis paulatim affunde

Aceti concentrati, quod 25% Acidi acetici anhydri continet, *P.* 21.

Per aliquot horas digestis admisce miscelam, paratam e

Liquore Ammoni caustici (pond. spec. 0,960) *P.* 55,

Acidi phosphorici, pond. spec. 1,130, *P.* 45,

(vel Acidi phosphorici pond. spec. 1,120 *P.* 49,6),

Aquae destillatae *P.* 200.

Sepone per diem unum, tum sedimentum in filtro collige, non nimia copia quae ablue, inter strages chartae bibulae exprime et calore 120—150° C. exsicca. erva.

Lithonum silicicum.

Silicate de lithine. Silicate of lithia. Kieselsaures Lithon.

$3LiO,2SiO^3 = 135$.

Hic silicias e Natro silicico et Lithio chlorato, quae commiscentur fficitur.

Quantitates horum salium et eorum, quae e commixtis evadunt refert tabula haec:

Lith. silic. $3LiO,2SiO^3$ =135	Natr. silic. $3NaO,2SiO^3$ =183	Lith. chlor. LiCl =42,5	Natr. chlor. NaCl =58,5	Lith. silic. $3LiO,2SiO^3$ =135	Natr. silic. $3NaO,2SiO^3$ =183	Lith. chlor. LiCl =42,5	Natr. chlor. NaCl =58,5
0,001	0,0013	0,0009	0,0013	0,011	0,0149	0,0104	0,014
0,002	0,0027	0,0018	0,0026	0,012	0,0163	0,0113	0,015
0,003	0,0041	0,0028	0,0039	0,013	0,0176	0,0122	0,017
0,004	0,0054	0,0037	0,0052	0,014	0,0190	0,0132	0,018
0,005	0,0068	0,0047	0,0065	0,015	0,0203	0,0141	0,019
0,006	0,0081	0,0056	0,0078	0,016	0,0217	0,0151	0,021
0,007	0,0095	0,0066	0,009	0,017	0,0230	0,0160	0,022
0,008	0,0108	0,0075	0,010	0,018	0,0244	0,0169	0,023
0,009	0,0122	0,0084	0,011	0,019	0,0257	0,0179	0,024
0,010	0,0135	0,0094	0,013	0,020	0,0271	0,0188	0,026

Lithonum sulfuricum.

Sulfate d'oxide de lithium. Sulphate of lithia. Schwefelsaures Lith

LiO,SO^3=55.

Hic sulfas vel siccatus vel in aqua solutus aquae admiscetur.

Lithonum sulfuricum.

LiO,SO^3=55.

℞p. Acidi sulfurici diluti, pond. spec. 1,085, *P.* 100.

Calefactis paulatim injice

Lithoni carbonici *P.* 9

vel quantum ad neutralisandum Acidum requiritur. Dein liquor filtratus primum c lore balnei vaporis ad siccitatem redigatur et tandem residuum salinum calore 10 Cels. therm. excedente perfecte exsiccetur.

Lithonum sulfuricum liquidum.

LiO,SO^3+55Aq=550.

℞p. Lithoni sulfurici bene exsiccati *P.* 1.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 9.

Serva. Partes 100 liquoris contineant partes 10 Lithoni sulfurici.

Magnesia.

Magnésie. Magnesia. Magnesia oder Talkerde.

MgO=20.

Haec terra in analysibus nonnullarum aquarum interdum reperitu Ad parationem aquarum mineralium vel Magnesia usta officinalis v quantitas aequivalens Magnesiae carbonicae crystallisatae adhibetur.

Quantitas Magnesiae per 3,45 multiplicata refert quantitatem aequivalentem Magnesiae carbonicae crystallisatae.

Magnesia bicarbonica.

Bicarbonate de magnésie. Bicarbonate of magnesia. Doppeltkohlensaure Magnesia.

$MgO,2CO^2=64$.

Hic bicarbonas praesto non est. Loco ejus quantitas aequivalens Magnesiae carbonicae aquae admiscetur, aut e Magnesia sulfurica vel Magnesio chlorato aliquem carbonatem alcalinum addendo efficitur.

Quantitates aequivalentes hujus bicarbonatis comparatas cum iisdem monocarbonatis refert tabula XII.

Magnesia carbonica.

Carbonate de magnésie. Carbonate of magnesia. Kohlensaure Magnesia. (Kohlensaure Talkerde.) $MgO,CO^2=42$.

Hic carbonas aut crystallisatus ($=MgO,CO^2+3HO=69$) aquae admiscetur, aut e Magnesia sulfurica vel Magnesio chlorato carbonatem alcalinum addendo efficitur. Quantitates horum salium, quae inter se rationem habent, refert tabula I. et quantitates Magnesiae carbonicae crystallisatae atque iisdem quantitates respondentes salis anhydri refert tabula X.

Ad parandas aquas minerales, quae tantum Magnesiam carbonicam continent, Magnesia carbonica crystallisata semper sumatur. Quantitates aequivalentes hujus salis crystallisati comparatas cum iisdem salis anhydri refert Tabula X, comparatas cum iisdem bicarbonatis refert Tabula XII.

Magnesia carbonica crystallisata.

$MgO,CO^2+3HO=69$.

Rp. Magnesiae sulfuricae crystallisatae *P.* 3.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 10.

Liquori filtrato, in cucurbitam vitream immisso adjice

Natri bicarbonici puri, subtillissime pulverati, *P.* 2.

Tum miscela in loco tepido vel balneo aquae, calorem 45° Celsiani thermometri non excedente, per horam fere dimidiam seponatur et saepius agitetur, donec calorem 40° C. non excedentem exhibeat. Dein sepone loco temperaturae mediae (10—15° C.) per tres ad quatuor dies et interdum leniter agita. Post hoc tempus sal, quod subsedit, in filtro collige, aqua destillata frigida ablue et charta bibula vel linteo involutum ope preli fortiter exprime. Placentam salinam tum in frustula minima diffractam inter strages chartae bibulae loco aëri pervio per aliquot dies sepone et tandem contritam in lagenis obturatis serva.

Sit pulvis grossus salinus siccus.

Rp. Magnesiae sulfuricae liquidae *P.* 60,

Natri carbonici liquidi *P.* 53,

Aquae destillatae *P.* 30.

Omnes tres liquores, quorum caloris mensura refrigerando ad gradus + 12 ad 8 Celsiani thermometri reducta est, inter agitationem commisceantur et loco frigido per quatuor ad quinque dies seponantur. Sedimentum tum in vase deturbatorio collige, Aqua destillata frigida ablue et ope preli expressum loco aëri pervio inter strata chartae bibulae desicca. Serva sal contritum in vasis obturatis loco frigido.

Magnesia crenica.

Crénate de magnésie. Krenate of magnesia. Quellsaure Magnesia.

Hic crenas arte non componendus est. Loco hujus salis quantitas aequivalens Magnesiae carbonicae anhydrae aquae admiscetur.

Partes 7 Magnesiae crenicae respondent parti 1 Magnesiae carbonicae anhydrae.

Magnesia nitrica.

Nitrate de magnésie. Nitrate of magnesia. Salpetersaure Magnesia.

$MgO,NO^5=74.$

·Nitras magnesicus in aqua solutus aquae minerali admiscetur.

Magnesia nitrica liquida.

$MgO,NO^5+74Aq=740.$

℞p. Magnesiae ustae *P.* 20,
Aquae destillatae *P.* 100.

In lagenam immissis affunde
Acidi nitrici puri, pond. spec. 1,200, *P.* 195
(vel Acidi nitrici, pond. spec. 1,178, *P.* 216)
vel quantum requiritur, ut liquor perfecte neuter appareat. Tum adde
Aquae destillatae
eam quantitatem, ut pondus liquoris exaequet
Partes 740
vel pondus 37plum Magnesiae ustae adhibitae. Pond. spec. = 1,075—1,076.
Partes 100 contineant 10 partes Magnesiae nitricae anhydrae.

℞p. Acidi nitrici puri, pond. spec. 1,200, *P.* 200
(vel Acidi nitrici pond. spec. 1,178, *P.* 221)
Aquae destillatae *P.* 400.

Mixtis paulatim injice
Magnesiae carbonicae officinalis
eam quantitatem, ut Magnesiae carbonicae paulum non solutum remaneat, vel liquor neuter sit. Tum liquor semel ebulliat. Refrigeratus filtretur et ea quantitate
Aquae destillatae
diluatur, ut pondus liquoris exaequet circiter
Partes 750
et ejus pondus specificum sit = 1,075—1,076.
Partes 100 contineant partes 10 Magnesiae nitricae anhydrae.

Magnesia silicica.

Silicate de magnésie. Silicate of magnesia. Kieselsaure Magnesia.

$3MgO,2SiO^3=150.$

Hic silicias commiscendo Magnesium chloratum vel Magnesiam sulfuricam cum Natro silicico efficitur.

Quantitates aequivalentes salium, ex quibus Magnesia silicica efficienda est, refert tabula IX et Additamentum ejusdem tabulae Nro. 3.

Magnesia sulfurica.

Sulfate de magnésie. Sulphate of magnesia. Schwefelsaures Magnesia.
MgO,SO^3=60.

Hic sulfas in aqua solutus adhibetur. Tabula X comparat quantitates Magnesiae sulfuricae anhydrae cum iisdem Magnesiae sulfuricae crystallisatae =MgO,SO^3+7HO.

Nota. Si Magnesia sulfurica efficiendis aliis salibus Magnesiae inservit, melius est liquorem Magnesiae sulfuricae ponderis specifici certi sumere. Quantitas aquae crystallinae, quae inest Magnesiae sulfuricae crystallisatae, est incerta, itaque ante usum accurate indaganda.

Magnesia sulfurica liquida.

MgO,SO^3+60Aq=600.

℞. Magnesiae sulfuricae crystallisatae officinalis
(=MgO,SO^3+7HO) *P.* 41.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 159

vel quantum requiritur, ut pondus totius solutionis exaequet circiter

Partes 200

et liquoris pondus specificum sit = 1,105—1,106. Tum filtra.

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Magnesiae sulfuricae anhydrae.

Magnesites.

MgO,CO^2=42.

Carbonas magnesicus fossilis venalis, qui parando Acido carbonico inservit. Cave autem, ne sulfureta contineat; ademtio gasis hydrosulfurati enim lavationem gasis Acidi carbonici iteratam (cf. Acidum carbonicum) requirit. Partes 20 Magnesitae requirunt circiter 25 partes Acidi sulfurici Anglici concentrati et praebent eam quantitatem gasis Acidi carbonici, quae ad parandas partes 420 ad 450 aquae Acido carbonico bene saturatae poscitur. Ad mistarium (Mischungscylinder), cujus capacitas 67—68 partes aequat, requiruntur ad parandas circiter partes 45 aquam Acido carbonico pressione saturatam partes 2 Magnesitae et partes $2^1/_2$ Acidi sulfurici concentrati. Magnesites pulveratus semper cum aequali pondere aquae fervidae commiscetur, antequam Acidum sulfuricum addatur. Acidum hoc paulatim addendum est.

Magnesium bromatum.

Bromure de Magnésium. Bromide of magnesium. Brommagnesium
MgBr=92.

Hoc bromuretum aut in aqua solutum adhibetur aut, quod praeferendum est, e Magnesia sulfurica vel Magnesio chlorato Natrium bro-

matum addendo efficitur. Quantitas horum salium, quae inter se rationem habent, refert tabula VI.

Magnesium bromatum liquidum.

MgBr+92Aq=920.

Rp. Magnesii bromati crystallisati (MgBr+6HO) *P.* 15.
Solve in
Aquae destillatae *P.* 79.

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Magnesii bromati anhydri. Pond. spec. liquoris sit 1,075—1,076.

Serva in vitris obturatis, a luce remotis.

Magnesium chloratum.

Chlorure de magnésium. Chloride of magnesium. Chlormagnesium

MgCl=47,5.

Hoc chloruretum in aqua solutum adhibetur.

Magnesium chloratum liquidum.

MgCl+47,5Aq=475.

Rp. Magnesiae ustae *P.* 20.
Immissis in lagenam, quae
Aquae destillatae *P.* 80
continet, paulatim inter agitationem affunde
Acidi hydrochlorici puri, pond. spec. 1,120, *P.* 148
(vel Acidi hydrochl., pond. spec. 1,123, *P.* 145)
vel quantum requiritur, ut liquor plane neuter sit. Liquor filtretur, filtrum aqua eluendo, tum admisce
Aquae destillatae
eam quantitatem, ut pondus totius liquoris exaequet
Partes 474
vel pondus specificum liquoris sit = 1,085—1,086.

Partes 100 contineant partes 10 Magnesii chlorati anhydri.

Nota. Si liquor coloris non plane expers evadit, adjice circiter partem dimidiam vel unam Magnesiae ustae, liquorem fere usque ad ebullitionem calefac et filtra.

Rp. Acidi hydrochlorici ponderis specif. 1,048 *P.* 73.
In cucurbitam vitream immissis paulatim injice
Magnesiae carbonicae (officinalis) *P.* 10
vel eam quantitatem, ut Magnesiae paulum non solutum remaneat vel liquor neuter sit. Tum liquorem fere usque ad ebullitionem calefac et refrigeratum filtra, filtrum tandem
Aquae destillatae
ea quantitate eluendo, ut pondus liquoris totius exaequet circiter
Partes 95
vel liquor sit ponderis specifici 1,085—1,086.

Magnesium jodatum.

Jodure de magnésium. Jodide of magnesium. Jodmagnesium.

MgJ=139.

Hoc joduretum e Natrio jodato ope Magnesiae sulfuricae vel Magnesii

orati efficitur. Quantitates horum salium quae inter se rationem ...ent, refert tabula VI.

Magnesium sulfuratum.

...ure de magnésium. Sulphuret of magnesium. Schwefelmagnesium.

MgS=28.

...oc sulfuretum, quod in aquis raro reperitur, decompositione mu- ... Calcio sulfurato (CaS=36) et Magnesia sulfurica (MgO,SO^3=60) ...r.

...d partem 0,100 Magnesii sulfurati efficiendam requiruntur partes ... Calcii sulfurati et partes 0,214 Magnesiae sulfuricae siccae, quae ...ent partes 0,243 Calcariae sulfuricae anhydrae. Cf. Calcium sul- ...m. Cf. etiam tabulam pag. 226.

Manganum bicarbonicum.

...carbonate de manganèse. Bicarbonate of manganese. Doppelt-kohlensaures Mangan.

$MnO,2CO^2$=79,6.

Hic carbonas, de cujus constitutione dubitatur, aut decompositione ... e Mangano sulfurico oxydulato vel Mangano chlorato ope carbo- ... calcici vel natrici efficitur, aut loco ejusdem monocarbonas ...O,CO^2) aquae admiscetur.

...antitates aequivalentes salium, quae ad effectionem Mangani bi- ...ici requiruntur, atque quantitates monocarbonatis bicarbonatisque ...lentes refert tabula III.

Manganum carbonicum.

Protocarbonate de manganèse. Carbonate of manganese. Kohlensaures Manganoxydul.

MnO,CO^2=57,6.

Hic carbonas aut siccatus aquae admiscetur aut e Mangano sul- ...o vel chlorato ope carbonatis natrici vel calcici efficitur. Haec ... aquae, Acidum carbonicum liberum continenti, semper ad- ...antur.

Quantitates illorum salium, quae inter se rationem habent et eorum, ... ex iis evadunt, refert tabula III.

Manganum carbonicum.

MnO,CO^2=57,6.

℞. Mangani sulfurici puri cryst. *P.* 12.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 120

...a coquendo ab aëre atmosphaerico liberatis. Liquori filtrato et ad circiter + 10° C. ...erato sensim instilla inter lene magitationem

Kali bicarbonici *P.* 12

antea solutas in

Aquae destillatae frigidae *P.* 120,

quae coquendo ab aëre atmosphaerico liberatae sunt. Mixtura paulum agitata s natur loco frigido per diem unum, tum praecipitatum Aquam destillatam, quae quendo ab aëre atmosphaerico adhaerente liberata est, affundendo defundend partim elotum in filtro colligatur, in eo bene eluatur, dein inter strages charta bulae expressum supra Acidum sulfuricum concentratum loco frigido optime ex tur. Serva in lagenulis vitreis epistomeis suberinis optime clausis. Sit pulvis

Manganum chloratum.

Protochlorure de manganèse. Chloride of manganese Manganch

$MnCl = 63,1$.

Hoc chloruretum in aqua solutum adhibetur.

Manganum chloratum liquidum.

$MnCl + 63,1Aq = MnCl + 4HO + 59,1Aq = 631$.

℞. Mangani hyperoxydati pulverati nativi *P.* 50.

In cucurbitam vitream immissis affunde

Acidi muriatici crudi *P.* 20,

Aquae communis *P.* 30,

antea mixtas. Digere leni calore sub divo per aliquot horas, tum, affusa aqu titate majore, sedimentum in filtro collige, aquae ablue, in cucurbitam remitte

Acidi nitrici crudi *P.* 10 et

Aquae *P.* 30,

digere per 12 horas, tum Manganum hyperoxydatum, cum aquae quantitat commixtum in filtro collige et aqua bene ablue.

Mangano hyperoxydato hoc modo depurato, in cucurbitam immisso ad

Acidi hydrochlorici puri *P.* 300,

dein sub divo digere, iterum paulatim affundendo Acidi ejusdem parvas qu donec Manganum fere solutum fuerit. Dein liquor ebulliat et, affusis

Aquae destillatae *P.* 30,

filtretur, tandem evaporando leni calore et refrigerando, loco radiis solis p crystalla redigatur.

Crystalla (constitutionis $MnCl + 4HO = 99,1$) premendo inter strages ch bulae siccentur.

Horum crystallorum *P.* 20

solve in

Aquae destillatae *P.* 107.

Liquorem filtratum, pond. spec. = 1,091—1,092, in lagenulis vitreis, pletis obturatisque loco radiis solis pervio serva.

Partes 100 contineant partes 10 Mangani chlorati anhydri.

Manganum oxydulatum.

Protoxide de manganèse. Protoxyde of manganese. Manga

$MgO = 35,6$.

Loco hujus oxyduli quantitas aequivalens Mangani carboni admiscetur.

Tabula haec comparat quantitates Mangani oxydulati cum aequivalentibus Carbonatum Mangani:

ıla quantitates aequivalentes oxyduli et carbonatis Mangani comparat:

dul. ,6	Mang. carb. MnO,CO² =57,6	Mang. oxydul. Mg,O=35,6	Mang. carb. MnO,CO² =57,6	Mang. oxydul. MgO=35,6	Mang. carb. MnO,CO² =57,6
	0,0016	0,029	0,046	0,057	0,092
	0,003	0,030	0,048	0,058	0,094
	0,005	0,031	0,049	0,059	0,095
	0,006	0,032	0,051	0,060	0,097
	0,008	0,033	0,053	0,061	0,098
	0,009	0,034	0,055	0,062	0,100
	0,011	0,035	0,056	0,063	0,102
	0,013	0,036	0,058	0,064	0,103
	0,014	0,037	0,060	0,065	0,105
	0,016	0,038	0,061	0,066	0,106
	0,018	0,039	0,063	0,067	0,108
	0,019	0,040	0,064	0,068	0,110
	0,021	0,041	0,066	0,069	0,111
	0,022	0,042	0,068	0,070	0,113
	0,024	0,043	0,069	0,080	0,129
	0,026	0,044	0,071	0,090	0,145
	0,027	0,045	0,073	0,100	0,162
	0,029	0,046	0,074	0,200	0,323
	0,030	0,047	0,076	0,300	0,485
	0,032	0,048	0,077	0,400	0,645
	0,034	0,049	0,079	0,500	0,806
	0,035	0,050	0,081	0,600	0,968
	0,037	0,051	0,082	0,700	1,129
	0,039	0,052	0,084	0,800	1,290
	0,040	0,053	0,085	0,900	1,451
	0,042	0,054	0,087	1,000	1,613
	0,043	0,055	0,089		
	0,045	0,056	0,090		

Manganum sulfuricum oxydulatum.

Protosulfate de manganèse. Sulphate of manganese.
Schwefelsaures Manganoxydul.
$MnO,SO^3=75,6$.

sulfas ad Manganum carbonicum efficiendum inservit et in utus adhibetur.

Manganum sulfuricum liquidum.

$MnO,SO^3+HO+74,6Aq=756$.

℞p. Mangani hyperoxydati, digestione in Acido muriatico atque Acido nitrico depurati et siccati (cf. Manganum chloratum liquidum) *P.* 40.

ucurbitam vitream immissis affunde

Acidi sulfurici puri concentrati *P.* 44,

tas cum

Aquae destillatae *P.* 5.

Tum coque et digere per horas duas interdum agitando. Massae refrigeratae

Aquae destillatae *P.* 150.

Tum digere per aliquot horas, saepius agita et filtra.
Liquor limpidus inspissetur et calore 150 ad 200° Cels. ther. ad siccum re

Massae residuae *P.* 10

solve in

Aquae destillatae *P.* 89 vel quantitate sufficiente,

ut pondus specificum liquoris sit 1,103 ad 1,104. Liquorem serva in lagenis bene obturatis, plane repletis, loco radiis solis pervio.

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Mangani sulfurici anhydri.

Marmor album.

Marbre. Marble. Marmor.

Marmor e Calcaria et Acido carbonico constat. Ad effectionem Acidi carbonici Marmor album pulveratum, aquae fervidae pari pc commixtum, adhibetur.

Partes 100 Marmoris ad extricationem Acidi carbonici req partes 100—105 Acidi sulfurici concentrati Anglici*), pond. 1,830—1,840, vel partes 300 Acidi hydrochlorici pond. spec. 1,12 partes 280 Acidi hydrochlorici pond. spec. 1,130.

Partes 100 Marmoris praebent circiter partes 40 Acidi carbo

Materia organica.

Substantiae vegetabiles et animales.

Substantias varias, ab regno animali et vegetabili proficiss aquae minerales saepe continent. Substantiae (plerumque extract designatae) e numero vegetabilium et eremacausi (putredine lenta ductae sunt: Acidum crenicum *(Quellsäure, Acide crénique)* dum apocrenicum *(Quellsalzsäure, Acide apocrénique)*, Acidum h nicum *(Huminsäure, Acide humique)*, Acidum ulminicum *(l säure, Acide ulmique)*, Acidum geïnicum *(Geïnsäure, Acide g*

Aquae, quae has substantias continent plerumque plus m tinctae sunt. Eaedem aquae alcalia continent, quae cum illis salia in aqua facile solubilia praebent.

Etiam Acidum aceticum, butyricum, propionicum, s nicum et formicicum in aquis mineralibus reperiuntur.

Substantiae animales in aquis repertae continent Nitrog atque subinde aquae odorem jusculi e carne parati addunt. Ad h tinent Baregina (*Barégine*, ab Longchampio sic dicta), quae menta saponacea instar pultis papyreae praebet. Oritur sive e soriis sive ex algis et confervis, quae aquae adhaerent. Con sulfuraria (*Sulfuraire* ab Fontano sic dicta) in aquis sulfuratis invenitur et causa Bareginae in aquis fontium Pyrenaeorum mo praecipua esse videtur. Glaerina (*Glairine* ab Anglada sic dict substantia similis, vegeto-animalis, gelatinosa.

---

*) Acidum sulfuricum pari pondere Aquae diluatur.

Exstant etiam in aquis Oscillotoria (animalia), quae Jodum continent.

Multae aquae ferratae animalia infusoria continent, ex quibus Ganella ferruginea (fortasse alga?) praecipue commemoranda est. ec ochram sedimentatam maxima ex parte constituit.

Denique mentionem Acidi, *Kanissäure* nominati, facio. Id continet rogenium et in fonte Kanicico apud Patrodunum (Kanizerbrunnen bei rtenkirchen) inventum est.

Substantiae bituminosae, resinosae, Petroleum etc. saepe aquis reperiuntur.

Omnes hae substantiae e numero vegetabilium et animalium aquis neralibus artefactis non admixtae sunt. Partim natura multarum rum substantiarum chemico ignota est, itaque fieri non potest, ut eas ciat et exhibeat; partim ars therapeutica iis non multum tribuere etur. Attamen substantias organicas, quae arte effici possunt, aquis miscere necessarium putamus. Loco Bareginae et Glaerinae in aquis balnea saepe gluten fabrile sumitur.

Natrium bromatum.

Bromure de sodium. Bromide of sodium. Bromnatrium.

NaBr=103.

Sal bene siccatum vel in aqua solutum adhibetur.

Natrium bromatum siccum.

℞p. Natrii bromati crystallisati q. v.

Pulveratum et in patinam porcellaneam immissum calore balnei arenae inter [illegible] perfecte exsiccetur et in lagenis bene obturatis servetur.

Natrium bromatum liquidum.

NaBr+103Aq=1030.

℞p. Natrii bromati sicci *P.* 1.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 9.

Serva. Pond. spec. liquoris sit 1,091—1,093.

Partes 100 liquoris continent *P.* 10 Natrii bromati sicci.

Natrium chloratum.

Chlorure de sodium. Chloride of sodium. Chlornatrium.

NaCl=58,5.

Hoc chloruretum bene siccatum vel in aqua solutum aquae admiscetur. Sal depuratum et siccatum tantum adhibeatur. Cf. volumen primum [illegible]alis pharmaceutici Hageri.

Natrium chloratum liquidum.

NaCl+58,5Aq=585.

℞p. Natrii chlorati siccati *P.* 1.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 9.

Serva. Liquor sit ponderis specifici 1,073—1,074.

Natrium fluoratum.

Fluorure de sodium. Fluoride of sodium. Fluornatrium.

NaFl=42.

Hoc fluoruretum vel subtilissime pulveratum, vel in aqua solutum aquae minerali admiscetur. Partes 100 aquae solvunt 4 ad 5 partes Natrii fluorati.

Natrium fluoatumr.

NaFl=42.

Rp. Acidi sulfurici rectificati *P.* 10.

Immitte in vas e plumbo confectum, cujus operculo alembiciformi tubus deductorius e platino confectus infixus est. Acido sulfurico inter agitationem ope bacilli plumbei admisce

Calcii fluorati (fluoris spathosi) pulverati, ab terra silicea et metallis sulfuratis plane liberi, *P.* 4.

Operculo apposito et juncturis ope luti, e farina secalina, semine Lini pulverato et aqua parati clausis, evolutio gasis Acidi hydrofluorici modico calore balnei arenae efficiatur. Gas conducatur in vas platineum, bene refrigerandum,

Aquae destillatae circiter *P.* 20

continens, ea ratione, ut pars exterior tubi deductorii ad 2 lineas aquae immersa sit. Dum aqua gas evolutum absorbet, haec ope bacilli platinei interdum leniter agitetur.

Acido hydrofluorico aquoso in excipulo, evolutione gasis finita, instilla paulatim

Liquoris Natri caustici,

quantum requiritur, ut Natri paululum praevaleat. Mixturam tum ad volumen dimidium evaporatam per aliquot dies sepone, ut Natrium fluoratum sedimentet. Liquor defusus denuo ad volumen dimidium evaporet et seponatur. Lixivium ultimum rejicitur. Sal crystallinum collectum in vase platineo calore modico siccetur, tum in pulverem redactum bene asservetur.

Nota. Cave ne gas hydrofluoricum spirando haurias. Parationem Acidi hydrofluorici et Natrii fluorati sub divo ut efficias, tibi acerrime suadeo.

Natrium fluoratum liquidum.

NaFl+462Aq=4200.

Rp. Natrii fluorati pulverati *P.* 1.

Affunde

Aquae destillatae tepidae *P.* 99.

Sepone per aliquot dies et saepius agita, tum serva.

Partes 100 liquoris continent partem unam Natrii fluorati.

Natrium jodatum.

Jodure de sodium. Jodide of sodium. Jodnatrium.

NaJ=150.

Sal perfecte ersiccatum aquae admiscetur.

Rp. Natrii jodati crystallisati (NaJ+4HO) q. v.

Ad pulverem contritum et in patinam porcellaneam immissum calore balnei arenae inter perpetuam agitationem perfecte exsiccetur. Serva in lagenis bene obturatis.

Natrium sulfuratum.

Sulfure de sodium. Sulphide of sodium. Schwefelnatrium.

NaS=39.

Hoc sulfuretum plerumque solutum atque crystallisatum aquae admiscetur.

Pars **una** Natrii sulfurati fere aequalis est partibus **tribus** Natrii sulfurati crystallisati. Plerumque Natrium sulfuratum solutum adhibetur.

Natrium sulfuratum crystallisatum.

$NaS + 9HO = 120$.

℞p. Liquoris Natri caustici recens parati, pond. specifici 1,333—1,340, *P.* 10.

In liquorem in lagenam ingestum gas hydrosulfuratum l. a. tamdiu introducatur, nil amplius absorbeatur. Tum liquori admisce

Liquoris Natri caustici, pond. spec. ejusdem *P.* 9.

Miscelam ingestam in lagenam optime obturandam loco frigido per aliquot dies ne. Crystalla exorta in cribro porcellaneo collige et premendo inter chartam bibu- ab humore separata in lagenulas parvas siccas celeriter ingere, quas optime ob- tas loco umbroso asserves. E lixivio, a crystallis defuso, evaporando in loco vacuo crystalla nonnulla efficiuntur.

Natrium sulfuratum liquidum.

$NaS + 39Aq = 390$.

℞p. Liquoris Natri caustici recentis, pond. spec. 1,139, *P.* 100.

In lagenam ingestis l. a. gas hydrosulfuratum tamdiu ingeratur, donec nil am- absorbeatur. Tum liquori admisce

Liquoris Natri caustici recentis, pond. spec. ejusdem, *P.* 100,

Aquae destillatae, antea coquendo ab aëre plane liberatae,

antitatem sufficientem, ut pondus liquoris totius exaequet

Partes 252.

Serva liquorem in lagenis vitreis, optime obturatis, plane repletis, resina elastica tegentis, loco frigido.

100 partes liquoris contineant 10 partes Natrii sulfurati anhydri.

Natrum.

Natrum anhydrum. *Soude. Soda.* Natron.

$NaO = 31$.

Hoc oxydum Natrii aut in aqua solutum, aut loco ejusdem monocarbonas Natri aquis mineralibus parandis admiscetur. Posterior ratio agitur, si aqua mineralis simul Acidum carbonicum liberum vel carbonates continet. Conf. tabulam in pag. 256.

Natrum liquidum.

$NaO + 31Aq = 310$.

℞p. Natri caustici sicci *P.* 4.

Solve agitando in

Aquae destillatae *P.* 26.

l quantum requiritur, ut liquor sit ponderis specifici ≐1,139 — 1,140.

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Natri anhydri.

Quantitates aequivalentes Natri anhydri et **Carbonatis** natrici refert tabula haec:

NaO =31	Natr. carb. NaO,CO²=53	**NaO** =31	Natr. carb. NaO,CO²=53	**NaO** =31	Natr. carb. NaO,CO²=53	**NaO** =31	Natr. carb. NaO,CO²=53	**NaO** =31	Natr. carb. NaO,CO²=53
0,001	0,0017	0,026	0,044	0,051	0,087	0,076	0,130	0,200	0,341
0,002	0,0034	0,027	0,046	0,052	0,089	0,077	0,131	0,300	0,513
0,003	0,0051	0,028	0,048	0,053	0,090	0,078	0,133	0,400	0,684
0,004	0,0068	0,029	0,049	0,054	0,092	0,079	0,135	0,500	0,854
0,005	0,0085	0,030	0,051	0,055	0,094	0,080	0,137	0,600	1,025
0,006	0,010	0,031	0,053	0,056	0,096	0,081	0,138	0,700	1,196
0,007	0,012	0,032	0,054	0,057	0,097	0,082	0,140	0,800	1,366
0,008	0,013	0,033	0,056	0,058	0,099	0,083	0,142	0,900	1,537
0,009	0,015	0,034	0,058	0,059	0,101	0,084	0,143	1,000	1,71
0,010	0,017	0,035	0,060	0,060	0,102	0,085	0,145	2,000	3,41
0,011	0,018	0,036	0,061	0,061	0,104	0,086	0,147	3,000	5,51
0,012	0,020	0,037	0,063	0,062	0,106	0,087	0,148	4,000	6,84
0,013	0,022	0,038	0,065	0,063	0,107	0,088	0,150	5,000	8,55
0,014	0,024	0,039	0,066	0,064	0,109	0,089	0,152	6,000	10,26
0,015	0,025	0,040	0,068	0,065	0,111	0,090	0,154	7,000	11,97
0,016	0,027	0,041	0,070	0,066	0,112	0,091	0,155	8,000	13,68
0,017	0,029	0,042	0,072	0,067	0,114	0,092	0,157	9,000	15,39
0,018	0,030	0,043	0,073	0,068	0,116	0,093	0,159	10,00	17,10
0,019	0,033	0,044	0,075	0,069	0,118	0,094	0,160	11,00	18,81
0,020	0,034	0,045	0,077	0,070	0,119	0,095	0,162	12,00	20,52
0,021	0,036	0,046	0,078	0,071	0,121	0,096	0,164	13,00	22,23
0,022	0,037	0,047	0,080	0,072	0,123	0,097	0,165	14,00	[illegible]
0,023	0,039	0,048	0,082	0,073	0,125	0,098	0,167	[illegible]	[illegible]
0,024	0,041	0,049	0,084	0,074	0,126	0,099	0,169	[illegible]	[illegible]
0,025	0,042	0,050	0,085	0,075	0,128	0,100	0,171	[illegible]	[illegible]

Natrum arsenicicum.

Arséniate de soude. Arseniate of soda

$3NaO,AsO^5=208$.

Hoc sal in aqua solutum adhibetur. Minimae [illegible] arseniatis in aquis mineralibus interdum adsunt. [illegible] efficiendo etiam inservit.

Natrum arsenicicum liquidum.

$3NaO,AsO^5+2288Aq=20800$.

Rp. Acidi arsenicici calore modico siccati *P.* 23,
Natri carbonici sicci (ab aqua perfecte liberati) *P.* 3[illegible]
Aquae destillatae *P.* 3000.

Inlagen am ampliorem immissae digerantur, donec Acidum solutum fuerit. Tum ad[illegible]
Aquae destillatae
eam quantitatem, ut pondus totius liquoris ex aequet
Partes 4160.

Partes 100 liquoris continent partem unam Natri arsenicici anhydri.

Natrum bicarbonicum.

carbonate de soude. Bicarbonate of soda. Doppeltkohlensaures Natron.

$NaO,HO,2CO^2=84$.

Hic carbonas, qui purissimus sit, nisi siccatus aquae non admisce-. Plerumque pro hoc sale, aquis Acido carbonico complendis adcendo, monocarbonas solutus (conf. Natrum carbonicum liquidum) stituitur.

Quantitates aequivalentes bicarbonatis et monocarbonatis refert bula I.

Natrum bicarbonicum siccum.

$NaO,HO,2CO^2=84$.

℞p. Natri bicarbonici puri venalis q. v.

In pulverem redactum et inter strages chartae bibulae collocatum loco tepido, mperaturae 30° C., exsiccetur et in lagenis bene obturatis servetur.

Natrum boricum s. boracicum (neutrale).

Borate de soude. Borate of soda. Borsaures Natron.

$NaO,BO^3=66$.

Hoc sal boracicum, quod Boracem esse ne putes, vel in aqua tum, vel siccum aquae admiscetur.

Natrum boracicum siccum.

$NaO,BO^3=66$.

℞p. Boracis usti *P.* 100.
Natri carbonici sicci *P.* 52.

Optime mixtae et in catinum ferreum immissae calore fortiore per horae quadranexcandescant. Refrigeratam et pulveratam massam salinam in lagenis obturatis serva.

Natrum boracicum liquidum.

$NaO,BO^3+725\ Aq=6600$.

℞p. Boracis (prismat.) cryst. venalis *P.* 20,
Natri carbonici crystall. *P.* 15.

Solve leni calore in

Aquae destillatae *P.* 103

quantum requiritur, ut pondus totius liquoris exaequet

Partes 1380.

Partes 100 liquoris et pars una Natri boracici neutralis anhydri aequivalent.

Natrum carbonicum.

Carbonate de soude. Carbonate of soda. Kohlensaures Natron.

$NaO,CO^2=53$.

Hic carbonas vel crystallisatus, vel ab aqua exsiccando plane eratus, vel in aqua solutus adhibetur.

Tabula X comparat quantitates aequivalentes salis anhydri cum lem salis crystallisati $=NaO,CO^2+10HO$.

Natrum carbonicum siccum.

$NaO,CO^2=53.$

Rp. Natri bicarbonici puri q. v.

Contritum et in patinam ferream bene mundatam vel patinam porcellaneam operculo obtectam ingestum calore circiter 300° C. incalescat. Sal refrigeratum lagenis vitreis obturatis asservetur.

Natrum carbonicum liquidum

$NaO,CO^2+53Aq=530.$

Rp. Natri carbonici sicci *P.* 1.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 9 vel q. s.

Partes 100 continent partes 10 Natri carbonici anhydri. Pond. spec. 1,105.

Rp. Natri carbonici puri crystallisati officinalis *P.* 7.

Solve in

Aquae destillatae *P.* $18^4/_5$ ad 19

vel ea quantitate, ut liquor filtratus sit ponderis specifici =1,105.

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Natri carbonici anhydri.

Nota. Ad parandas majores quantitates aquarum mineralium carbonatum crystallisatum adhibere licet, si antea eum, tum Natrum carbonicum anhydrum, [illegible] aquam crystallinam continere exploratum est; melius autem agis, si adhibes solutionem ponderis specifici 1,105, quae 10% Natri carbonici anhydri continet.

Natrum crenicum.

Crenas (Krenas) natricus. *Crénate de soude. Krenate of soda.* Quellsaures Natron.

$NaO,C^{24}H^{12}O^{16}=315.$

De hoc quae quis forte scire desideret, ea ex iis, quae de materia organica (cf. pag. 252) diximus, satis apparent. Ceterum quum chemici rationem crenatum parandorum nondum satis exploratam habeant, aquis mineralibus non admiscentur.

Quod attinet ad Natrum salis crenici in aquis mineralibus parandis huic Natrum carbonicum substituere solent. Pars una Natri carbonici sicci respondet partibus sex (6) Natri crenici.

Natrum formicicum.

Formiate de soude. Formiate of soda. Ameisensaures Natron.

$NaO,\bar{F}=68.$

Sal siccum aut solutum aquae admiscetur.

Natrum formicicum siccum.

$NaO,\bar{F}=68.$

Rp. Natri carbonici liquidi q. s.

Sensim admisce inter agitationem

Acidi formicici

quantitatem sufficientem, ut Natrum plane neutralisetur. Liquorem tum calore balnei vaporis ad siccitatem redige et sal siccum in lagenulis bene obturatis asserva.

Natrum formicicum liquidum.

$NaO,\bar{F}+68\ Aq=680$.

℞p. Natri formicici sicci *P.* 1.

Solve in

Aquae destillatae *P.* 9.

Liquor in lagenulis obturatis asservetur.

Partes 100 contineant partes 10 Natri formicici sicci.

Natrum hyposulfurosum.

[Na]trum dithionosum. *Hyposulfite de soude. Hyposulphite of soda.* Unterschwefligsaures Natron.

$NaO,S^2O^2=79$.

Hoc sal semper crystallisatum $= NaO,S^2O^2+5HO = 124$ aquae miscetur.

Quantitates aequivalentes salis anhydri et salis crystallisati re[...]t haec tabula:

NaO,S^2O^2	NaO,S^2O^2 $+5HO$	NaO,S^2O^2	NaO,S^2O^2 $+5HO$	NaO,S^2O^2	NaO,S^2O^2 $+5HO$
0,001	0,0015	0,010	0,0157	0,100	0,157
0,002	0,0031	0,020	0,0313	0,200	0,313
0,003	0,0047	0,030	0,0470	0,300	0,470
0,004	0,0062	0,040	0,0627	0,400	0,627
0,005	0,0078	0,050	0,0784	0,500	0,784
0,006	0,0094	0,060	0,0941	0,600	0,941
0,007	0,0110	0,070	0,1098	0,700	1,098
0,008	0,0125	0,080	0,1255	0,800	1,255
0,009	0,0141	0,090	0,1412	0,900	1,412
0,010	0,0157	0,100	0,1569	1,000	1,569

Nota. Sal in aqua solutum post aliquod tempus Sulfur demittit.

Natrum nitricum.

Nitrate de soude. Nitrate of soda. Salpetersaures Natron.

$NaO,NO^5=85$.

Hoc sal bene siccatus aquae admiscetur.

Natrum phosphoricum.

[Na]trum phosphoricum basicum. *Phosphate basique de soude. Basic phosphate of soda.* Phosphorsaures Natron (basisches).

$3NaO,PO^5=164,5$.

Hic phosphas, qui ad effectionem aliorum phosphatum inservit aqua solutus aquae minerali admiscetur. Praeceptum ad solutionem [ae]quivalentem est hoc:

Natrum phosphoricum liquidum.

$3NaO,PO^5+164,5Aq=1645$.

℞p. Natri phosphorici crystall. officinalis ($=2NaO,HO,PO^5+24HO$) *P.* 61,

Natri carbonici sicci *P.* 9.
Solvantur leni calore in
Aquae destillatae fervidae *P.* 210
vel quantum sufficit, ut pondus liquoris exaequet
Partes 280
et liquoris pond. specif. sit calore 30° C=1,114—1,117. Liquor calidus filtretur.
Partes 100 liquoris aequivalent 10 part. Natri phosphorici basici sicci.
Nota. Hic liquor jam calore 15° C. crystalla demittit, quam ob rem liquorem antequam adhibeatur, usque ad 30—40° C. inter lenem agitationem calefac.

Natrum propionicum.

Propionate de soude. Propionate of soda. Propionsaures Natron.
NaO,Pr=96.

Hoc sal, cujus tantum minimae quantitates in aquis mineralibus reperiuntur, aquae minerali arte factae non admiscetur.

Quod attinet ad Natrum salis, huic Natrum carbonicum, quod aquae admiscetur, substituatur. Pars una Natri propionici respondet partibus $1^1/_2$ Natri carbonici crystallisati ($=NaO,CO^2+10HO=143$).

Natrum pyrophosphoricum crystallisatum.

Pyrophosphate de soude. Pyrophosphate of soda.
Pyrophosphorsaures Natron.
$2NaO,bPO^5+10HO=223,5$.

Hic pyrophosphas parationi solutionum aquis mineralibus similium et salia ferrica continentium inservit. Paratio salis haec est:

℞p. Natri phosphorici officinalis s. neutralis
($2NaO,HO,cPO^5+24HO$) q. v.

Contusum primum inter strages chartae bibulae loco tepido per aliquot dies, dein calore hypocausti siccando ab aqua crystallina liberetur. Massa in crucibulum porcellaneum vel ferreum bene mundatum ingesta primum modico calore, deinde fortiter uratur, donec omnis aqua, quam sal continet, evanuerit et portiuncula exempta in Aqua destillata soluta Argento nitrico soluto addito praebeat praecipitatum album. Tum massa refrigerata in Aqua destillata solvatur et lege artis in crystalla redigatur.

Natrum silicicum.

Silicate de soude. Silicate of soda. Kieselsaures Natron.
$3NaO,2SiO^3=183$.

Hic silicias ad Acidum silicicum efficiendum inservit. Vel in aqua solutus, vel pulveratus et siccus adhibetur. Cf. Acidum silicicum, pag. 214.

Hoc Natrum silicicum aequali modo uti Kali silicicum constitutionis respondentis (pag. 240) paretur e
Natri carbonici sicci *P.* 40 et
Terrae siliciae mundatae *P.* 23.

Natrum silicicum liquidum.

$3NaO,2SiO^3+185,4Aq.=1830$.

℞p. Natri silicici subtilissime pulverati sicci *P.* 1,
Aquae destillatae *P.* 5.

In lagenam immissas digere per diem unum et saepius agita. Tum admisce

Aquae destillatae *P.* 4

el quantum sufficit, ut pondus totius liquoris aequet

Partes 10.

Serva liquorem filtratum in lagena epistomio suberino bene clausa. Pond. spec. = 1,105 — 1,107.

Natrum sulfuricum.

Sulfate de soude. Sulphate of soda.

$NaO,SO^3 = 71$.

Hic sulfas (purus) vel bene exsiccatus vel in aqua solutus adhibetur.

Natrum sulfuricum siccum.

$NaO,SO^3 = 71$,

℞. Natri sulfurici depurati crystallisati q. v.

Crasse pulveratum inter strages chartae bibulae passum primum per septimanam loco aëri pervio, dein loco tepido per aliquot dies seponatur. Tum pulvis residuus calore balnei vaporis vel arenae perfecte exsiccetur. Serva in lagenis [illegible]ratis.

Natrum sulfuricum liquidum.

$NaO,SO^3 + 71Aq = 710$.

℞. Natri sulfurici perfecte exsiccati *P.* 1.

Solve agitando in

Aquae destillatae *P.* 9.

Serva liquorem filtratum loco temperaturae mediae. Pond. spec. = 1,092 — 1,093. Partes 100 liquoris continent partes 10 Natri sulfurici ab aqua liberi.

℞. Natri sulfurici cryst. officinalis ($NaO,SO^3 + 10HO$) *P.* 17

Solve macerando et agitando in

Aquae destillatae *P.* 58

vel quantitate sufficiente, ut pondus totius liquoris exaequet

Partes 75,

vel pondus specificum liquoris sit = 1,092 — 1,093.

Serva liquorem filtratum loco temperaturae mediae.

Partes 100 liquoris contineant partes 10 Natri sulfurici ab aqua liberi.

Nota. Ad parandas majores quantitates aquarum mineralium sulfatem crystallisatum, formulae $NaO,SO^3 + 10HO = 161$, adhibere licet, si ejus bonitas tum Natri sulfurici anhydri, tum aquae crystallinae antea investigata est. Semper bene agis, solutionem salis crystallisati ponderis specifici 1,092 — 1,093, quae 10§ sal ab aqua liberum continet, adhibens.

Nitrogenium.

Azote. Nitrogen. Stickstoff.

$N = 14$.

Huic gasi (substantiae gasiformi), multas aquas minerales naturales comitanti, quod reliquum aëris oxygenio privati esse videtur, pretium physiologicum et therapeuticum non tribuitur; quam ob rem illud gas aquis mineralibus arte factis non admiscetur. Cf. Oxygenium.

Additamentum 2

Tabulam I supplens.

Magnesia carbonica $MgO,CO^2=42$	Kali bicarbonicum $KaO,2CO^2HO=100$	Kali carbonicum sicc. $KaO,CO^2=69$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	*Natrum carbonicum siccum* $NaO,CO^2=53$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Magnesia sulfurica sicca $MgO,SO^3=60$	Magnesium chloratum $MgCl=47,5$
0,001	0,0024	0,0016	0,0021	0,0018	0,002	0,0013	0,0017	0,0014	0,0014	0,0011
0,002	0,0048	0,0033	0,0041	0,0036	0,004	0,0025	0,0034	0,0028	0,0028	0,0023
0,003	0,0072	0,0049	0,0062	0,0053	0,006	0,0038	0,0051	0,0042	0,0043	0,0034
0,004	0,0095	0,0066	0,0083	0,0071	0,008	0,0050	0,0067	0,0055	0,0057	0,0045
1,000	2,383	1,643	2,071	1,774	2,000	1,262	1,690	1,393	1,429	1,131
2,000	4,766	3,285	4,142	3,547	4,000	2,523	3,380	2,786	2,858	2,262
3,000	7,150	4,928	6,213	5,321	6,060	3,785	5,071	4,178	4,286	3,393
4,000	9,533	6,571	8,284	7,095	8,000	5,047	6,761	5,571	5,715	4,523
5,000	11,91	8,214	10,35	8,869	10,000	6,309	8,452	6,964	7,144	5,654
6,000	14,30	9,857	12,42	10,64	12,00	7,571	10,14	8,357	8,573	6,785
7,000	16,68	11,50	14,49	12,41	14,00	8,833	11,83	9,750	10,00	7,916
8,000	19,06	13,14	16,57	14,19	16,00	10,09	13,52	11,14	11,43	9,047
9,000	21,45	14,78	18,64	15,96	18,00	11,35	15,21	12,53	12,86	10,18
10,000	23,83	16,43	20,71	17,74	20,00	12,62	16,90	13,93	14,29	11,31
11,000	26,21	18,07	22,78	19,51	22,00	13,88	18,59	15,32	15,72	12,44
12,000	28,60	19,71	24,85	21,28	24,00	15,14	20,28	16,71	17,14	13,57
13,000	30,98	21,36	26,92	23,06	26,00	16,40	21,97	18,10	18,57	14,70
14,000	33,36	23,00	28,99	24,83	28,00	17,66	23,66	19,50	20,00	15,83
15,000	35,75	24,64	31,06	26,61	30,00	18,93	25,35	20,89	21,43	16,96

Additamentum 3

Tabulam I supplens.

Calcaria sulfurica $CaO,SO^3=68$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	Natrum sulfuric. sicc. $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Magnesia sulfuric. sicca $MgO,SO^3=60$	**Magnesium chloratum** $MgCl=47,5$
0,001	0,0008	0,001	0,0008	0,0009	0,0007
0,002	0,0016	0,002	0,0017	0,0017	0,0014
0,003	0,0024	0,003	0,0026	0,0026	0,0021
0,004	0,0032	0,004	0,0034	0,0035	0,0028
0,005	0,0040	0,005	0,004	0,0044	0,0035
0,006	0,0049	0,006	0,005	0,005	0,0042
1,000	0,816	1,044	0,86	0,882	0,7
2,000	1,632	2,088	1,72	1,764	1,4
3,000	2,448	3,132	2,58	2,647	2,1
4,000	3,264	4,176	3,44	3,592	2,8
5,000	4,081	5,220	4,30	4,411	3,5
6,000	4,897	6,264	5,16	5,294	4,2
7,000	5,713	7,308	6,02	6,176	4,9
8,000	6,529	8,352	6,88	7,059	5,6
9,000	7,345	9,396	7,74	7,941	6,3
10,000	8,162	10,440	8,60	8,823	7,0
11,000	8,979	11,484	9,46	9,706	7,6
12,000	9,795	12,528	10,32	10,58	8,3

Strontiana sulfurica.

Sulfate de strontiane. Sulphate of strontian.
Schwefelsaure Strontianerde.
$SrO,SO^3=91,8$.

Hic sulfas siccatus et contritus aquae admiscetur. Pars una ejus sulfatis in aquae purae partibus 7000 solvitur.

Strontiana sulfurica sicca.

$SrO,SO^3=91,8$.

Rp. Strontianae nitricae *P.* 10
(vel Strontii chlorati cryst. *P.* 13).
Solve in
Aquae destillatae *P.* 100.
Liquori filtrato inter agitationem instilla
Natri sulfurici crystallisati *P.* 18
[solut]as in
Aquae destillatae *P.* 100,
filtratas. Praecipitatum inde effectum bene elotum calore balnei aquae plane [ex]siccetur et in lagenis obturatis servetur.

Strontium chloratum.

Chlorure de strontium. Chloride of strontium. Chlorstrontium.
$SrCl=79,3$.

Hoc chloruretum ad effectionem Strontianae carbonicae inservit et aqua solutum adhibetur.

Strontium chloratum liquidum.

$SrCl+79,3Aq=793$.

Rp. Strontii chlorati crystallisati q. v.
In patinam porcellaneam ingestum inter agitationem calore balnei arenae usque ad perfectam siccitatem redigatur.
Hujus salis exsiccati *P.* 1
[S]olve in
Aquae destillatae *P.* 9.
Tum filtra. Sit ponderis specifici =1,093—1,094
Partes 100 liquoris continent 10 partes Strontii chlorati sicci.

Rp. Strontii chlorati crystallisati *P.* 20.
Solve in
Aquae destillatae *P.* 98 vel 99
vel ea quantitate, ut pondus specificum liquoris exaequet 1,093—1,094. Filtra et serva.
Partes 100 contineant partes 10 Strontii chlorati ab aqua liberi.

Supplementum

apparatus substantiarum chemicarum ad parandas **Aquas** mineral

Recentiore tempore quantitates exiguae salium **Caesii, Rubidii** et T in nonnullis analysibus aquarum mineralium notatae reperiuntur. Vestigia tione aquarum negligenda sunt. Omnia haec salia, si adhibentur, bene siccat admisceantur. Carbonates, Sulfates et Chlorureta illorum metallorum in habeas. Salia thallica sunt venenosa.

Calcaria crenica.

Hic crenas arte non componitur. Loco ejusdem quantitas valens Calcariae carbonicae aquae admiscetur.

Partes 6 Calcariae crenicae fere respondent parti 1 Calcar bonicae.

Tabulae

stoechiometricae

ad aquas minerales componendas

Tabula I, comparans pondera aequivalentia substantiarum ad carbonates Calcariae et Magnesiae, atque sulfatem Calcariae efficiendos pertinentium.
Additamenta A, B et C, tabulam I supplentia.

Tabula II, comparans pondera aequivalentia substantiarum ad carbonates Barytae et Strontianae efficiendos pertinentium.

Tabula III, comparans pondera aequivalentia substantiarum ad carbonates Ferri et Mangani efficiendos pertinentium.
Additamentum, tabulam III supplens.

Tabula IV, comparans pondera aequivalentia substantiarum ad phosphates Aluminae et Calcariae, atque Aluminam et Aluminam carbonicam efficienda pertinentium.
Additamenta A et B, tabulam IV supplentia.

Tabula V, indicans pondera aequivalentia Aluminis kalici et natrici, atque pondera Aluminae, Aluminae carbonicae etc., quae ex illis Natro carbonico addito efficiuntur.

Tabula VI, comparans pondera aequivalentia substantiarum ad nonnulla brometa, fluoreta et jodeta Calcii et Magnesii efficienda pertinentium.
Additamenta A, B, C et D, tabulam VI supplentia.

Tabula VII, comparans pondera aequivalentia substantiarum ad Acidum silici[illegible] efficiendum pertinentium.
Additamentum, tabulam VII supplens.

Tabula VIII, comparans pondera aequivalentia substantiarum ad Acidum carbonicum efficiendum pertinentium.

Tabula IX, comparans pondera aequivalentia substantiarum ad siliciates Aluminae, Calcariae et Magnesiae efficiendos pertinentium.
Additamenta A, B et C tabulam IX supplens.

Tabula X, comparans pondera aequivalentia nonnullorum salium crystallisatorum cum ponderibus aequivalentibus eorundem salium ab aqua liberatorum sive anhydrorum.
Additamentum, tabulam X supplens.

Tabula XI, comparans pondera aequivalentia bicarbonatis cum ponderibus aequivalentibus monocarbonatis Calcariae.

Tabula XII, comparans pondera aequivalentia bicarbonatis cum ponderibus aequivalentibus monocarbonatis Magnesiae.

Usus harum tabularum.

ıc tabulae, excepta secunda, octava, undecima et duodecima, ıd parandas aquas minerales composui, inter se conveniunt. , quoniam omnes locos decimales enumerare longum videbatamenta adjunxi, quorum ope loci decimales, qui in tabula lesiderantur, facillime addendo computari possunt.

.e cujusque numeri in eodem versiculo juxta positi semper m pretium stoechiometricum, vel indicant quantitates aequiubstantiarum, quarum nomina in capite tabularum addita ıt tabula I, numeri versiculi decimi 0,10 0,069 0,087 0,074 } 0,071 0,058 0,042 0,060 0,047 0,050 0,068 0,055 inter se abent; et 0,10 (partes) Kali bicarbonici vel 0,069 Kali carbo-,084 Natri bicarbonici vel 0,053 Natri carbonici commixtae Magnesiae sulfuricae praebent 0,042 Magnesiae carbonicae :ali sulfurici vel 0,071 Natri sulfurici.

0,060 Magnesiae sulfuricae commixtae cum 0,055 Calcii aebent 0,068 Calcariae sulfuricae et 0,047 Magnesii chlorati. liquida (solutiones salium), atque Acida diluta, in apparadentem substantiarum chemicarum etc. inducta, semper idem decuplex quantitas salis vel Acidi anhydri seu sicci, quo ıs computatio superflua redditur. Velut partes 0,055 Calcii partes 0,55 Calcii chlorati liquidi aequivalent. Velut 0,186 ;nesiae sulfuricae siccae et 1,86 partes Magnesiae sulfuricae quivalent. — 0,338 partes Kali carbonici et 3,38 partes Kali iquidi aequivalent. Acidum arsenicicum liquidum, Natrium liquidum, Natrum arsenicicum liquidum, Natrum boricum et Acidum silicicum excipienda sunt.

ıimus aquam mineralem Selteranam (Selterser Wasser) paranhoc observabis:

ae Selteranae partes 7680 (7680 Gran. = 16 Unc. continent secundum analysin Kastneri:

ıt.	*a.*	Natri carbonici	6,157
-	*b.*	Calcariae carbonicae	1,857
-	*c.*	Magnesiae carbonicae	1,688
-	*d.*	Ferri carbonici	0,078
-	*e.*	Natri sulfurici	0,261
-	*f.*	Natri phosphorici	0,277
-	*g.*	Acidi silicici	0,250
-	*h.*	Natrii chlorati	17,228
-	*i.*	Kalii chlorati	0,289
-	*k.*	Acidi carbonici digit. cub. 30 vel	537 centimetr. cub.

Substantias *a*, *b*, *e*, *f*, *h*, *i* in promptu habes, substantiae au
c, *d*, *g* decompositione variorum salium efficiendae sunt. Substanti
volumen quadruplum aquae circiter sumitur.

Subst. c. Ad efficiendas part. 1,688 (=0,688 + 1,000) Magnesiae carbonicae requiruntur (*confer tabulam I et additamentum tabulae ejusdem*) partes 0,779+1,131 = 1,910 Magnesii chlorati
et partes 0,869+1,262 . . . . . . = 2,131 Natri carbonici sicci,
quae edunt partes 0,959+1,393=2,352 Natrii chlorati. Haec quantitas Natrii chlorati quantitati ejusdem salis supra (in analysi) notatae subtrahenda est: 17,228—2,352 = 14,876 Natrii chlorati.

Subst. d. Ad efficiendas partes 0,078 (=0,075+0,003) Ferri carbonici requiruntur (*confer tab. III et additamentum ejusdem tabulae*) partes 0,180+0,007 . . = 0,187 Ferri sulfurici cryst. et
partes 0,068+0,0025 . . . . = 0,070 Natri carbonici, quae
edunt partes 0,092+0,003=0,095 Natri sulfurici sicci. Haec quantitas Natri sulfurici sicci quantitati ejusdem salis supra notatae substrahenda est: 0,261—0,095 . . . . = 0,166 Natri sulfurici.

Subst. g. Ad efficiendas partes 0,250 (=0,249+0,001) Acidi silicici requiruntur (*confer tab. VII et additamentum ejusdem tabulae*) partes 0,506+0,002 . . . . . = 0,508 Natri silicici, quae
praebent decompositione Acido carbonico partes 0,439+0,0017=0,441 Natri carbonici, quae quantitati Natri carbonici supra (in analysi) notatae substrahendae sunt:
6,157—0,441 . . . . = 5,716 Natri carbonici sicci.

Ad aquam Selteranam efficiendam requiruntur.

a. Natri carbonici	2,131 0,070 5,716	7680 Grana (*16 Unc.*)	76800 Grana (*160 Unc.*)	38400 Gr (*38,4 Litr*
Summa	7,917	7,917 Grana	79,17 Grana	39,58 Gr
b. Calcariae carbonicae		1,857 „	18,57 „	9,28
c. Magnesii chlorati		1,910 „	19,1 „	9,55
d. Ferri sulfurici cryst.		0,187 „	1,87 „	0,93
e. Natri sulfurici		0,166 „	1,66 „	0,83
f. Natri phosphorici		0,277 „	2,77 „	1,39
g. Natri silicici		0,508 „	5,08 „	2.55
h. Natrii chlorati		14,876 „	148,76 „	74,38
i. Kalii chlorati		0,289 „	2,89 „	1,45
k. Acidi carbonici		50,000 „	500,00 „	250,00
Aquae purae		7602,013 „	76020,13 „	38010,06
Summa		7680,0 Gran.	76800,0 Gran.	38400,0 G

Hae substantiae, una post alteram, primum aqua tum salia
tralia, dein Natrum carbonicum et Calcaria carbonica in mista
(vas ad compositionem aquae) immittantur et, mistario gase
carbonici completo,*) addantur Ferrum sulfuricum et Natrum s

*) vel aquae ope Acidi carbonici imprimendi (4—4½ atmosph.) ab aëre
sphaerico liberatae.

Tabulae III pars quarta.

Ferram sulfuricum crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Ferrum chloratum $FeCl=63,5$	*Natrum carbonicum sicc.* $NaO,CO^2=53$	Calcaria carbonica $CaO,CO^2=50$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Culcaria sulfurica sicca $CaO,SO^3=68$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	Manganum sulfuricum sicc. $MnO,SO^3=75,6$	Manganum chloratum $MnCl=63,1$	**Mangan bicarbon.** $MnO,2CO^2=79,6$	**Manganum carbonicum** $MnO,CO^2=57,6$
1,821	0,831	0,694	0,655	0,930	0,766	0,890	0,727	0,990	0,826	1,042	0,754
1,834	0,838	0,699	0,660	0,937	0,772	0,897	0,732	0,998	0,833	1,050	0,760
1,848	0,844	0,704	0,665	0,944	0,778	0,904	0,738	1,005	0,839	1,058	0,766
1,862	0,851	0,710	0,670	0,951	0,784	0,911	0,743	1,013	0,845	1,066	0,771
1,876	0,857	0,715	0,675	0,958	0,789	0,918	0,749	1,020	0,851	1,074	0,777
1,890	0,863	0,720	0,680	0,965	0,795	0,921	0,754	1,028	0,858	1,082	0,783
1,904	0,870	0,726	0,685	0,972	0,801	0,931	0,760	1,035	0,864	1,090	0,789
1,918	0,876	0,731	0,690	0,979	0,807	0,938	0,766	1,043	0,870	1,098	0,794
1,932	0,882	0,736	0,695	0,987	0,813	0,945	0,771	1,050	0,877	1,106	0,800
1,946	0,889	0,742	0,700	0,994	0,819	0,952	0,777	1,058	0,883	1,114	0,806
1,960	0,895	0,747	0,705	1,001	0,824	0,958	0,782	1,066	0,889	1,122	0,812
1,973	0,901	0,752	0,710	1,008	0,830	0,965	0,788	1,073	0,896	1,130	0,818
1,987	0,908	0,758	0,715	1,015	0,836	0,972	0,793	1,081	0,902	1,138	0,823
2,001	0,914	0,763	0,720	1,022	0,842	0,979	0,799	1,088	0,908	1,146	0,829
2,015	0,920	0,768	0,725	1,029	0,848	0,986	0,804	1,096	0,915	1,154	0,835
2,029	0,927	0,773	0,730	1,036	0,854	0,992	0,810	1,103	0,921	1,162	0,841
2,043	0,933	0,779	0,735	1,043	0,860	0,999	0,815	1,111	0,927	1,170	0,846
2,057	0,939	0,784	0,740	1,050	0,865	1,006	0,821	1,118	0,933	1,178	0,852
2,071	0,946	0,789	0,745	1,058	0,871	1,013	0,827	1,126	0,940	1,186	0,858
2,085	0,952	0,795	0,750	1,065	0,877	1,020	0,832	1,134	0,946	1,194	0,864
2,099	0,958	0,800	0,755	1,072	0,883	1,026	0,838	1,141	0,952	1,202	0,869
2,112	0,965	0,805	0,760	1,079	0,889	1,033	0,843	1,149	0,959	1,210	0,875
2,126	0,971	0,811	0,765	1,086	0,895	1,040	0,849	1,156	0,965	1,217	0,881
2,140	0,978	0,816	0,770	1,093	0,901	1,047	0,854	1,164	0,971	1,225	0,887
2,154	0,984	0,821	0,775	1,100	0,906	1,054	0,860	1,171	0,978	1,233	0,892
2,168	0,990	0,826	0,780	1,107	0,912	1,060	0,865	1,179	0,984	1,241	0,898
2,182	0,997	0,832	0,785	1,114	0,918	1,067	0,871	1,187	0,990	1,249	0,904
2,196	1,003	0,837	0,790	1,121	0,924	1,074	0,877	1,194	0,997	1,257	0,910
2,210	1,009	0,842	0,795	1,129	0,930	1,081	0,882	1,202	1,003	1,265	0,915
2,224	1,016	0,848	0,800	1,136	0,936	1,088	0,888	1,209	1,009	1,273	0,921
2,238	1,022	0,853	0,805	1,143	0,941	1,094	0,893	1,217	1,016	1,281	0,927
2,251	1,028	0,858	0,810	1,150	0,947	1,101	0,899	1,224	1,022	1,289	0,933
2,265	1,035	0,864	0,815	1,157	0,953	1,108	0,904	1,232	1,028	1,297	0,938
2,279	1,041	0,869	0,820	1,164	0,959	1,115	0,910	1,239	1,034	1,305	0,944
2,293	1,047	0,874	0,825	1,171	0,965	1,122	0,915	1,247	1,041	1,313	0,950
2,307	1,054	0,879	0,830	1,178	0,971	1,128	0,921	1,255	1,047	1,321	0,956
2,321	1,060	0,885	0,835	1,185	0,977	[illegible]	0,926	1,262	1,053	1,329	0,962
2,335	1,066	0,890	0,840	1,192	0,982	[illegible]	0,932	1,270	1,060	1,337	0,967
2,349	1,073	0,895	0,845	1,200	0,988	1,149	0,938	1,277	1,066	1,345	0,973
2,363	1,079	0,901	0,850	1,207	0,994	1,156	0,943	1,285	1,072	1,353	0,979
2,377	1,085	0,906	0,855	1,214	1,000	1,162	0,949	1,292	1,079	1,361	0,985
2,390	1,092	0,911	0,860	1,221	1,006	1,169	0,954	1,300	1,085	1,369	0,990
2,404	1,098	0,917	0,865	1,228	1,012	1,176	0,960	1,307	1,091	1,377	0,996
2,418	1,105	0,922	0,870	1,235	1,018	1,183	0,965	1,315	1,098	1,385	1,002
2,432	1,111	0,927	0,875	1,242	1,023	1,190	0,971	1,323	1,104	1,393	1,008
[illegible]	1,117	0,932	0,880	1,249	1,029	1,196	0,976	1,330	1,110	1,401	1,013

Subst. *a.*	Natri carbonici	8,81	Grana	(aut Gram
— *b.*	Calcariae carbonicae . . .	2,02	"	"
— *c.*	Magnesiae carbonicae . .	1,00	"	"
— *d.*	Ferri carbonici	0,07	"	"
— *e.*	Natri sulfurici	3,98	"	"
— *f.*	Natrii chlorati	1,12	"	"
— *g.*	Acidi silicici	0,24	"	"
— *h.*	Acidi carbonici $1\frac{1}{2}$ Volum.			"

Substantias *a*, *b*, *e*, *f*, *h* in promptu habes (substantia *c* in crystallisato).

Subst. c. Magnesiae carbonicae granum 1,00 adaequat grana 1,643 Magnesiae carbonicae crystallisatae (*confer additamentum tabulam X supplens*) . . . . = 1,643 Magnes. carb. cryst.

Subst. d. Ad efficienda gran. 0,07 (=0,069 + 0,001) Ferri carbonici requiruntur (*confer tabulam III et additamentum ejusdem tabulae*) partes grani 0,166 + 0,0024 = 0,1684 Ferri sulfurici crystallisati . . = 0,168 Ferri sulfurici cryst. e

0,063+0,0008=0,0638 Natri carb. = 0,0638 Natri carbonici,

quae praebent partes grani 0,085+0,0012 = 0,086 Natri sulfurici. Haec quantitas Natri sulfurici quantitati ejusdem salis in analysi notatae subtrahenda est: 3,98—0,086 . . . . = 3,894 Natri sulfurici.

Subst. g. Ad efficiendas partes grani 0,24 requiruntur (conf. tab. VII) partes grani 0,488 Natri silicici, quae = 0,488 Natri silicici ope Acidi carbonici decompositae praebent partes grani 0,424 Natri carbonici, quae quantitas quantitati in analysi notatae subtrahenda est. 8,81—0,424=8,386 Natri carbonici . . . . = 8,386 Natri carbonici.

Ad componendam aquam Obersalzbrunnen requiruntur:

a. Natri carbonici				
0,0638				
8,386	*7680*	*Grana*	*76800*	(
Summa 8,4500	8,45	Gran.	84,5	Gı
b. Calcariae carbonicae	2,02	"	20,2	
c. Magnesiae carbonicae crystall.	1,643	"	16,43	
d. Ferr sulfurici crystall. . . .	0,168	"	1,68	
e. Natri sulfurici	3,894	"	38,94	

		7680 *Gran.*	76800 *Grm.*
f.	Natrii chlorati	1,12 Gran.	11,2 Grm.
g.	Natri silicici	0,488 „	4,88 „

Si substantiae liquidae adhibentur, ratio haec instituatur:

		76800 *Grm.*
a.	Natri carbonici liquidi	845 Grm.
b.	Calcariae carbonicae	20,2 „
c.	Magnesiae carbonicae crystall.	16,4 „
d.	Ferri sulfurici crystall.	1,68 „
e.	Natri sulfurici liquidi	389,4 „
f.	Natrii chlorati liquidi	112
g.	Natri silicici liquidi	48,8 „
	Aquae destill.	q. s.

Haec aqua laudatur, quod tussim catarrhalem chronicam sanet, tam ob rem Acido carbonico ne abundet. 100 volumina aquae naturalis continent 153 volumina Acidi carbonici, quorum ad impressionem gravitas atmosphaerarum duarum plane sufficit.

Ad parandas 7680 Grana **Püllnaer Bitterwasser** requiruntur secundum analysin Struvii:

a.	Natri sulfurici	123,80 Gran.
b.	Kali sulfurici	4,80 „
c.	Calcariae sulfuricae	2,60 „
d.	Magnesiae sulfuricae	93,08 „
e.	Natrii chlorati	16,66 „
f.	Magnesiae carbonicae	6,40 „
g.	Calcariae carbonicae	0,77 „
h.	Acidi silicici	0,17 „
i.	Acidi carbonici $^1/_{14}$ Volum.	
k.	Aquae purae	q. s.

Substantias *a*, *b*, *d*, *e*, *f*, *i*, *k* in promptu habes.

Subst. c. Ad efficienda grana 2,60

Calcariae sulfuricae requiruntur	2,1 Gran.	Calcii chlorati,
(confer tab. I) et	2,7 „	Natri sulfurici,
quae edunt	2,2 „	Natrii chlorati.

Subst. g. Ad efficiend. gran. 0,77

Calcariae carbonicae requiruntur	0,83 Gran.	Calcii chlorati,
(confer tab. I) et	0,79 „	Natri carbonici,
quae edunt	0,87 „	Natrii chlorati.

Subst. h. Ad efficiend. gran. 0,17

Acidi silicici requiruntur	0,345 Gran.	Natri silicici,
(confer tab. VII) et	0,226 „	Acidi sulfurici,
quae praebent	0,40 „	Natri sulfurici.

Ad componendas 7680 Grana Püllnaer Bitterwasser recipienda sunt:

a.	Natri sulfurici 123,8+2,7—0,4	= 126,1 Gran.
b.	Kali sulfurici	= 4,8 „
c. et *g.*	Calcii chlorati 2,1+0,83	= 2,93 „
	Natri carbonici	= 0,79 „

d. Magnesiae sulfuricae . . . . . = 93,08 Gran.
e. Natrii chlorati 16,66—(2,2+0,87) . = 13,59 "
f. Magnesiae carbonicae . . . . . = 6,4 "
h. Natri silicici . . . . = 0,345 "
Acidi sulfurici . . . . = 0,226 "
i. Acidi carbonici circiter volumina duo ad tria
k. Aquae q. s.
vel

	7680 Grana		*76800 Grm.*	
Natri sulfurici liquidi	1261	Gran.	12610	Grm.
Kali sulfurici	4,8	"	48	"
Calcii chlorati liquidi	29,3	"	293	"
Natri carbonici liquidi	7,9	"	79	"
Magnesiae sulfuricae liquidae. .	930,8	"	9308	"
Natrii chlorati liquidi	136	"	1360	"
Magnesiae carbonicae crystall. .	10,5	"	105	"
Natri silicici liquidi	3,45	"	34,5	"
Acidi sulfurici diluti (10°/₀ cont.)	2,26	"	22,6	"
Acidi carbonici circiter volumina duo ad tria				
Aquae	q. s.		q. s.	
Summa . . .	16 Unc.		76800 Grm.	

Si autem Acidum silicicum omittis et Calcariam sulfuricam prae-cipitatam s. crystallisatam et Calcariam carbonicam in promptu habes, recipe:

	7680 Grana		*76800 Grm.*	
Natri sulfurici crystallisati . .	280,5	Gran.	2805	"
Kali sulfurici	4,8	"	48	"
Magnesiae sulfurici crystallisati	190,8	"	1908	"
Natrii chlorati	16,66	"	166,6	"

Solvantur in

Aquae . . . . q. s. q. s.

ad explendum volumen aquae 16 Unciarum vel 76,8 Litrarum. Solutio filtrata, in mistarium immissa, adjectis

Calcariae sulfuricae crystallisatae	3,3	Gran.	33	Grm.
Magnesiae carbonicae crystallisatae	10,5	"	105	"
Calcariae carbonicae siccae . . .	0,77	"	7,7	"

impraegnetur lege artis

Acidi carbonici voluminibus tribus.

Mixtura, saepius agitata, per noctem unam stet, dein in lagenas transmittatur

TABULA I

comparans pondera aequivalentia substantiarum ad

Carbonates Calcariae et Magnesiae

atque

Sulfatem Calcariae

efficiendos pertinentium.

a. **Tabulae XI et XII comparant pondera aequivalentia Monocarbonatum** em Bicarbonatum Calcariae et Magnesiae.

KaO,CO^2=69	Kali sulfuricum KaO,SO^3=87	Kalium chloratum KaCl=74,5	Natrum bicarbonic. NaO,2CO^2,HO=84	*Natrum carbonic. siccum* NaO,CO^2=53	Natrum sulfuric. sicc. NaO,SO^3=71	Natrium chloratum NaCl=58,5	**Magnesia carbonica** MgO,CO^2=42	Magnesia sulfurica sicc. MgO,SO^3=60	Magnesium chloratum MgCl=47,5	**Calcaria carbonica** CaO,CO^2=50	**Calcaria sulfurica** sicc. CaO,SO^3=68	Calcium chloratum CaCl=55,5
007	0,008	0,007	0,008	0,005	0,007	0,006	0,004	0,006	0,004	0,005	0,006	0,005
013	0,017	0,015	0,016	0,010	0,014	0,011	0,008	0,012	0,009	0,010	0,013	0,011
020	0,026	0,022	0,025	0,016	0,021	0,017	0,012	0,018	0,014	0,015	0,020	0,016
027	0,034	0,029	0,033	0,021	0,028	0,023	0,016	0,024	0,019	0,020	0,027	0,022
034	0,043	0,037	0,042	0,026	0,035	0,029	0,021	0,030	0,023	0,025	0,034	0,027
041	0,052	0,044	0,050	0,031	0,042	0,035	0,025	0,036	0,028	0,030	0,040	0,033
048	0,061	0,052	0,058	0,037	0,049	0,041	0,029	0,042	0,033	0,035	0,047	0,038
055	0,069	0,059	0,067	0,042	0,056	0,046	0,033	0,048	0,038	0,040	0,054	0,044
062	0,078	0,067	0,075	0,047	0,064	0,052	0,037	0,054	0,042	0,045	0,061	0,049
069	0,087	0,074	0,084	0,053	0,071	0,058	0,042	0,060	0,047	0,050	0,068	0,055
076	0,095	0,082	0,092	0,058	0,078	0,064	0,046	0,066	0,052	0,055	0,074	0,061
082	0,104	0,089	0,100	0,063	0,085	0,070	0,050	0,072	0,057	0,060	0,081	0,066
089	0,113	0,096	0,109	0,068	0,092	0,076	0,054	0,078	0,061	0,065	0,088	0,072
096	0,121	0,104	0,117	0,074	0,099	0,082	0,058	0,084	0,066	0,070	0,095	0,077
103	0,130	0,111	0,126	0,079	0,106	0,087	0,063	0,090	0,071	0,075	0,102	0,083
110	0,139	0,119	0,134	0,084	0,113	0,093	0,067	0,096	0,076	0,080	0,108	0,088
117	0,148	0,126	0,142	0,090	0,120	0,099	0,071	0,102	0,080	0,085	0,115	0,094
124	0,156	0,134	0,151	0,095	0,127	0,105	0,075	0,108	0,085	0,090	0,122	0,099
131	0,165	0,141	0,159	0,100	0,135	0,111	0,079	0,114	0,090	0,095	0,129	0,105
138	0,174	0,149	0,168	0,106	0,142	0,117	0,084	0,120	0,095	0,100	0,136	0,111
145	0,182	0,156	0,176	0,111	0,149	0,122	0,088	0,126	0,099	0,105	0,142	0,116
151	0,191	0,164	0,184	0,116	0,156	0,128	0,092	0,132	0,104	0,110	0,149	0,122
158	0,200	0,172	0,193	0,122	0,163	0,134	0,096	0,138	0,109	0,115	0,156	0,127
165	0,208	0,179	0,201	0,127	0,170	0,140	0,100	0,144	0,114	0,120	0,163	0,133
172	0,217	0,186	0,210	0,132	0,177	0,146	0,105	0,150	0,118	0,125	0,170	0,138
179	0,226	0,193	0,218	0,137	0,184	0,152	0,109	0,156	0,123	0,130	0,176	0,144
186	0,235	0,201	0,226	0,143	0,191	0,158	0,113	0,162	0,128	0,135	0,183	0,149
193	0,243	0,208	0,235	0,148	0,198	0,163	0,117	0,168	0,133	0,140	0,190	0,155
200	0,252	0,216	0,243	0,153	0,206	0,169	0,121	0,174	0,137	0,145	0,197	0,161
207	0,261	0,223	0,252	0,159	0,213	0,175	0,126	0,180	0,142	0,150	0,204	0,166
214	0,269	0,231	0,260	0,164	0,220	0,181	0,130	0,186	0,147	0,155	0,210	0,172

Kali bicarbonicum $KaO,2CO^2,HO=100$	Kali carbonic. sicc. $KaO,CO^2=69$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	*Natrum carbonic. siccum* $NaO,CO^2=53$	Natrum sulfuric. sicc. $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	**Magnesia carbonica** $MgO,CO^2=42$	Magnes. sulfurica sicc. $MgO,SO^3=60$	Magnesium chloratum $MgCl=47,5$	**Calcaria carbonica** $CaO,CO^2=50$	**Calcaria sulfurica** sicc. $CaO,SO^3=68$	[illegible]
0,32	0,220	0,278	0,238	0,268	0,169	0,227	0,187	0,134	0,192	0,152	0,160	0,217	[illegible]
0,33	0,227	0,287	0,245	0,277	0,175	0,234	0.193	0,138	0,198	0,156	0,165	0,224	[illegible]
0,34	0,234	0,295	0,253	0,285	0,180	0,241	0,199	0,142	0.204	0,161	0,170	0,231	[illegible]
0,35	0,241	0,304	0,260	0,294	0,185	0,248	0,204	0,147	0,210	0,166	0,175	0,238	[illegible]
0,36	0,248	0,313	0,268	0,302	0,190	0,255	0,210	0,151	0,216	0,171	0,180	0,244	[illegible]
0,37	0,255	0,322	0,275	0,310	0,196	0,262	0,216	0,155	0,222	0,175	0,185	0,251	[illegible]
0,38	0,262	0,330	0,283	0,319	0 201	0,269	0,222	0,159	0,228	0,180	0,190	0,258	[illegible]
0,39	0,269	0,339	0,290	0,327	0,206	0,277	0,228	0,163	0,234	0,185	0,195	0,265	[illegible]
0,40	0,276	0,348	0,298	0,336	0,212	0,284	0,234	0,168	0,240	0,190	0,200	0,272	[illegible]
0,41	0,283	0,356	0,305	0,344	0,217	0,291	0,239	0,172	0,246	0,194	0,205	0,278	[illegible]
0,42	0,289	0,365	0,312	0,352	0,222	0,298	0,245	0,176	0,252	0,199	0,210	[illegible]	[illegible]
0,43	0,296	0,374	0,320	0,361	0,228	0,305	0,251	0,180	0,258	0,204	0,215	[illegible]	[illegible]
0,44	0,303	0,382	0,327	0,369	0,233	0,312	0,257	0,184	0,264	0,209	0,220	[illegible]	[illegible]
0,45	0,310	0,391	0,335	0,378	0,238	0,319	0,263	0,189	0,270	0,213	0,225	[illegible]	[illegible]
0,46	0,317	0,400	0,342	0,386	0,243	0,326	0,269	0,193	0,276	0,218	0,230	0,312	[illegible]
0,47	0,324	0,409	0,350	0,394	0,249	0,333	0,275	0,197	0,282	0,223	0,235	0,319	[illegible]
0,48	0,331	0,417	0,357	0,403	0,254	0,340	0,280	0,201	0,288	0,228	0,240	0,326	[illegible]
0,49	0,338	0,426	0,365	0,411	0,259	0,348	0,286	0,205	0,294	0,232	0,245	0,333	[illegible]
0,50	0,345	0,435	0,372	0,420	0,265	0,355	0,292	0,210	0,300	0,237	0,250	0,340	[illegible]
0,51	0,352	0,443	0,380	0,428	0,270	0,362	0,298	0,214	0,306	0,242	0,255	0,346	[illegible]
0,52	0,358	0,452	0,387	0,436	0,275	0,369	0,304	0,218	0,312	0,247	0,260	0,353	[illegible]
0,53	0,365	0,461	0,394	0,445	0,281	0,376	0,310	0,222	0,318	0,251	0,265	0,360	[illegible]
0,54	0,372	0,469	0,402	0,453	0,286	0,383	0,316	0,226	0,324	0,256	0,270	0,367	[illegible]
0,55	0,379	0,478	0,409	0,462	0,291	0,390	0,321	0,231	0,330	0,261	0,275	0,374	[illegible]
0,56	0,386	0,487	0,417	0,470	0,296	0,397	0,327	0,235	0,336	0,266	0,280	0,380	[illegible]
0,57	0,393	0,495	0,424	0,478	0,302	0,404	0,333	0,239	0,342	0,270	0,285	0,387	[illegible]
0,58	0,400	0,504	0,432	0,487	0,307	0,411	0,339	0,243	0,348	0,275	0,290	0,394	[illegible]
0,59	0,407	0,513	0,439	0,495	0,312	0,419	0,345	0,247	0,354	0,280	0,295	0,401	[illegible]
0,60	0,414	0,522	0,447	0,504	0,318	0,426	0,351	0,252	0,360	0,285	0,300	0,408	[illegible]
0,61	0,421	0,530	0,454	0,512	0,323	0,433	0,356	0,256	0,366	0,289	0,305	0,414	[illegible]
0,62	0,427	0,539	0,462	0,520	0,328	0,440	0,362	0,260	0,372	0,294	0,310	0,421	[illegible]
0,63	0,434	0,548	0,469	0,529	0,334	0,447	0,368	0,264	0,378	0,299	0,315	0,428	[illegible]
0,64	0,441	0,556	0,476	0,537	0,339	0,454	0,374	0,268	0,384	0,304	0,320	0,435	[illegible]
0,65	0,448	0,565	0,484	0,546	0,344	0,461	0,380	0,273	0,390	0,308	0,325	0,442	[illegible]
0,66	0,455	0,574	0,491	0,554	0,349	0,468	0,386	0,277	0,396	0,313	0,330	0,448	[illegible]
0,67	0,462	0,583	0,499	0,562	0,355	0,475	0,392	0,281	0,402	0,318	0,335	0,455	[illegible]
0,68	0,469	0,591	0,506	0,571	0,360	0,482	0,397	0,285	0,408	0,323	0,340	0,462	[illegible]
0,69	0,476	0,600	0,514	0,579	0,365	0,490	0,403	0,289	0,414	0,327	0,345	0,469	[illegible]
0,70	0,483	0,609	0,521	0,588	0,371	0,497	0,409	0,294	0,420	0,332	0,350	0,476	[illegible]
0,71	0,490	0,617	0,529	0,596	0,376	0,504	0,415	0,298	0,426	0.337	0,355	0,482	[illegible]
0,72	0,496	0,626	0,536	0,604	0,381	0,511	0,421	0,302	0,432	0,342	0,360	0,489	[illegible]

Tabulae IV pars tertia.

Alumina phosphorica $Al^2O^3,PO^5=122,9$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	**Calcaria phosphorica** $3CaO,PO^5=155,5$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	Natrum phosphoric. basicum $3NaO,PO^5=164,5$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	*Natrum carbonic. siccum* $NaO,CO^2=53$	**Alumina** $Al^2O^3=51,4$	**Alumina carbonica** $Al^2O^3,3CO^2=117,4$
0,348	0,485	0,379	0,440	0,471	0,466	0,603	0,497	0,714	0,450	0,145	0,333
0,352	0,491	0,383	0,445	0,477	0,471	0,610	0,503	0,722	0,455	0,147	0,337
0,356	0,496	0,388	0,451	0,482	0,477	0,617	0,509	0,730	0,461	0,149	0,341
0,360	0,501	0,392	0,456	0,488	0,482	0,624	0,514	0,739	0,466	0,150	0,345
0,364	0,507	0,397	0,461	0,493	0,488	0,632	0,520	0,747	0,471	0,152	0,349
0,368	0,514	0,401	0,466	0,499	0,493	0,639	0,526	0,756	0,477	0,154	0,352
0,372	0,519	0,406	0,471	0,505	0,499	0,646	0,532	0,764	0,482	0,156	0,356
0,377	0,525	0,410	0,476	0,510	0,504	0,653	0,538	0,772	0,487	0,157	0,360
0,381	0,531	0,415	0,482	0,516	0,510	0,660	0,544	0,781	0,493	0,159	0,361
0,385	0,537	0,419	0,487	0,521	0,515	0,667	0,550	0,789	0,498	0,161	0,368
0,389	0,542	0,424	0,492	0,527	0,520	0,674	0,555	0,798	0,503	0,163	0,372
0,393	0,548	0,428	0,497	0,532	0,526	0,681	0,561	0,806	0,508	0,164	0,375
0,397	0,554	0,433	0,502	0,538	0,531	0,688	0,567	0,814	0,514	0,166	0,379
0,401	0,560	0,437	0,508	0,544	0,537	0,695	0,573	0,823	0,519	0,168	0,383
0,405	0,565	0,441	0,513	0,549	0,542	0,703	0,579	0,831	0,524	0,169	0,387
0,409	0,571	0,446	0,518	0,555	0,548	0,710	0,585	0,840	0,530	0,171	0,391
0,413	0,577	0,450	0,523	0,560	0,553	0,717	0,590	0,848	0,535	0,173	0,395
0,418	0,582	0,455	0,528	0,566	0,559	0,724	0,596	0,856	0,540	0,174	0,399
0,422	0,588	0,459	0,533	0,571	0,564	0,731	0,602	0,865	0,546	0,176	0,403
0,426	0,594	0,464	0,539	0,577	0,570	0,738	0,608	0,873	0,551	0,178	0,407
0,430	0,600	0,468	0,544	0,582	0,575	0,745	0,614	0,882	0,556	0,180	0,411
0,434	0,605	0,473	0,549	0,588	0,581	0,752	0,620	0,890	0,561	0,181	0,414
0,438	0,611	0,477	0,554	0,593	0,586	0,759	0,626	0,898	0,567	0,183	0,418
0,442	0,617	0,482	0,559	0,599	0,592	0,766	0,631	0,907	0,572	0,185	0,422
0,446	0,622	0,486	0,565	0,605	0,597	0,774	0,637	0,915	0,577	0,187	0,426
0,450	0,628	0,491	0,570	0,610	0,603	0,781	0,643	0,924	0,583	0,188	0,430
0,454	0,634	0,495	0,575	0,616	0,608	0,788	0,649	0,932	0,588	0,190	0,434
0,458	0,640	0,500	0,580	0,621	0,614	0,795	0,655	0,940	0,593	0,192	0,438
0,463	0,645	0,504	0,585	0,627	0,619	0,802	0,661	0,949	0,599	0,193	0,442
0,467	0,651	0,508	0,590	0,632	0,625	0,809	0,667	0,957	0,604	0,195	0,446
0,471	0,657	0,513	0,596	0,638	0,630	0,816	0,672	0,966	0,609	0,197	0,450
0,475	0,662	0,517	0,601	0,643	0,636	0,823	0,678	0,974	0,614	0,198	0,454
0,479	0,668	0,522	0,606	0,649	0,641	0,830	0,684	0,982	0,620	0,200	0,458
0,483	0,674	0,526	0,611	0,655	0,647	0,837	0,690	0,991	0,625	0,202	0,461
0,487	0,680	0,531	0,616	0,660	0,652	0,845	0,696	0,999	0,630	0,204	0,465
0,491	0,685	0,535	0,622	0,666	0,658	0,852	0,702	1,008	0,636	0,205	0,469
0,496	0,691	0,540	0,627	0,671	0,663	0,859	0,707	1,016	0,641	0,207	0,473
0,500	0,697	0,544	0,632	0,677	0,669	0,866	0,713	1,024	0,646	0,209	0,477
0,504	0,702	0,549	0,637	0,682	0,674	0,873	0,719	1,033	0,652	0,210	0,481
0,508	0,708	0,553	0,642	0,688	0,680	0,880	0,725	1,041	0,657	0,212	0,484
0,512	0,714	0,557	0,647	0,693	0,685	0,887	0,731	1,050	0,662	0,214	0,488
0,516	0,720	0,562	0,653	0,699	0,691	0,894	0,737	1,058	0,667	0,216	0,492
0,520	0,725	0,566	0,658	0,701	0,696	0,901	0,743	1,066	0,673	0,217	0,496
0,524	0,731	0,571	0,663	0,710	0,702	0,908	0,748	1,074	0,678	0,219	0,500
0,528	0,787	0,575	0,668	0,716	0,707	0,916	0,754	1,083	0,683	0,221	0,504
0,532	0,742	0,580	0,673	0,721	0,713	0,923	0,760	1,092	0,689	0,222	0,508
0,536	0,748	0,584	0,679	0,727	0,718	0,930	0,766	1,100	0,694	0,224	0,512
0,540	0,754	0,589	0,684	0,732	0,724	0,937	0,772	1,108	0,699	0,226	0,516

Tabulae IV pars quarta.

Alumina phosphorica Al^2O^3,PO^5=122,9	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3$=171,4	Aluminium chloratum Al^2Cl^3=133,9	**Calcaria phosphorica** $3CaO,PO^5$=155,5	Calcium chloratum $CaCl$=55,5	Natrum phosphoric. basicum $3NaO,PO^5$=164,5	Natrum sulfuricum siccum NaO,SO^3=71	Natrium chloratum $NaCl$=58,5	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO$=84	*Natrum carbonic. siccum* NaO,CO^2=53	**Alumina** Al^2O^3=51,4
0,545	0,759	0,593	0,689	0,738	0,729	0,944	0,778	1,117	0,704	0,228
0,549	0,765	0,598	0,694	0,743	0,735	0,951	0,784	1,125	0,710	0,229
0,553	0,771	0,602	0,699	0,749	0,740	0,958	0,789	1,134	0,715	0,231
0,557	0,777	0,607	0,704	0,754	0,746	0,965	0,795	1,142	0,720	0,233
0,561	0,782	0,611	0,710	0,760	0,751	0,972	0,801	1,150	0,726	0,234
0,565	0,788	0,616	0,715	0,766	0,757	0,979	0,807	1,159	0,731	0,236
0,569	0,794	0,620	0,720	0,771	0,762	0,987	0,813	1,167	0,736	0,238
0,573	0,799	0,624	0,725	0,777	0,767	0,994	0,819	1,176	0,742	0,240
0,577	0,805	0,629	0,730	0,782	0,773	1,001	0,824	1,184	0,747	0,241
0,581	0,811	0,633	0,736	0,788	0,778	1,008	0,830	1,192	0,752	0,243
0,586	0,817	0,638	0,741	0,793	0,784	1,015	0,836	1,201	0,758	0,245
0,590	0,822	0,642	0,746	0,799	0,789	1,022	0,842	1,209	0,763	0,246
0,594	0,828	0,647	0,751	0,804	0,795	1,029	0,848	1,218	0,768	0,248
0,598	0,834	0,651	0,756	0,810	0,800	1,036	0,851	1,226	0,773	0,250
0,602	0,839	0,656	0,761	0,815	0,806	1,043	0,860	1,234	0,779	0,252
0,606	0,845	0,660	0,767	0,821	0,811	1,050	0,865	1,243	0,784	0,253
0,610	0,851	0,665	0,772	0,827	0,817	1,058	0,871	1,251	0,789	0,255
0,614	0,857	0,669	0,777	0,832	0,822	1,065	0,877	1,260	0,795	0,257
0,618	0,862	0,674	0,782	0,838	0,828	1,072	0,883	1,268	0,800	0,258
0,622	0,868	0,678	0,787	0,843	0,833	1,079	0,889	1,276	0,805	0,260
0,626	0,874	0,682	0,793	0,849	0,839	1,086	0,895	1,285	0,811	0,262
0,631	0,880	0,687	0,798	0,854	0,844	1,093	0,901	1,293	0,816	0,263
0,635	0,885	0,691	0,803	0,860	0,850	1,100	0,906	1,302	0,821	0,265
0,639	0,891	0,696	0,808	0,865	0,855	1,107	0,912	1,310	0,826	0,267
0,643	0,897	0,700	0,813	0,871	0,861	1,114	0,918	1,318	0,832	0,269
0,647	0,902	0,705	0,818	0,877	0,866	1,121	0,924	1,327	0,837	0,270
0,651	0,908	0,709	0,824	0,882	0,872	1,129	0,930	1,335	0,842	0,272
0,655	0,914	0,714	0,829	0,888	0,877	1,136	0,936	1,344	0,848	0,274
0,659	0,919	0,718	0,834	0,893	0,882	1,143	0,941	1,352	0,853	0,276
0,663	0,925	0,723	0,839	0,899	0,888	1,150	0,947	1,360	0,858	0,277
0,667	0,931	0,727	0,844	0,904	0,893	1,157	0,953	1,369	0,864	0,279
0,672	0,937	0,732	0,850	0,910	0,899	1,164	0,959	1,377	0,869	0,281
0,676	0,942	0,736	0,855	0,915	0,904	1,171	0,965	1,386	0,874	0,282
0,680	0,948	0,740	0,860	0,921	0,910	1,178	0,971	1,394	0,879	0,284
0,684	0,954	0,745	0,865	0,926	0,915	1,185	0,977	1,402	0,885	0,286
0,688	0,959	0,749	0,870	0,932	0,921	1,192	0,982	1,411	0,890	0,288
0,692	0,965	0,754	0,875	0,938	0,926	1,200	0,988	1,419	0,895	0,289
0,696	0,971	0,758	0,881	0,943	0,932	1,207	0,994	1,428	0,901	0,291
0,700	0,977	0,763	0,886	0,949	0,937	1,214	1,000	1,436	0,906	0,293
0,704	0,982	0,767	0,891	0,954	0,943	1,221	1,006	1,444	0,911	0,294
0,708	0,988	0,772	0,896	0,960	0,948	1,228	1,012	1,453	0,917	0,296
0,713	0,994	0,776	0,901	0,965	0,954	1,235	1,018	1,461	0,922	0,298
0,717	0,999	0,781	0,907	0,971	0,959	1,242	1,023	1,470	0,927	0,299
0,721	1,005	0,785	0,912	0,976	0,965	1,249	1,029	1,478	0,932	0,301

Additamentum 1

Tabulam IV supplens.

Alumina Al^2O^3=51,4	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3$=171,4	Aluminium chloratum Al^2Cl^3=133,9	Natrum bicarbonicum $NaO,2CO^2,HO$=84	*Natrum carbonic. siccum* NaO,CO^2=53	Natrum sulfuricum NaO,SO^3=71	Natrium chloratum NaCl=58,5
0,001	0,0033	0,0026	0,0049	0,0031	0,004	0,0034
0,002	0,0066	0,0052	0,0098	0,0062	0,008	0,0068
0,003	0,0100	0,0078	0,0147	0,0093	0,012	0,0102
0,100	0,333	0,260	0,490	0,312	0,414	0,341
0,200	0,667	0,521	0,980	0,623	0,829	0,683
0,300	1,000	0,781	1,471	0,935	1,243	1,024
0,400	1,333	1,042	1,961	1,247	1,658	1,366
0,500	1,667	1,302	2,452	1,559	2,072	1,707
0,600	2,001	1,563	2,942	1,871	2,486	2,049
1,000	3,335	2,605	4,903	3,117	4,145	3,415
2,000	6,670	5,211	9,806	6,235	8,289	6,830
3,000	10,000	7,816	14,710	9,353	12,434	10,245
4,000	13,340	10,421	19,613	12,471	16,579	13,660
5,000	16,675	13,027	24,517	15,588	20,724	17,075
6,000	20,010	15,632	29,421	18,706	24,868	20,490

Alumina carbonica $Al^2O^3,3CO^2$=117,4	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3$=171,4	Aluminium chloratum Al^2Cl^3=133,9	Natrum bicarbonicum $NaO,2CO^2,HO$=84	*Natrum carbonic. siccum* NaO,CO^2=53	Natrum sulfuricum NaO,SO^3=71	Natrium chloratum NaCl=58,5
0,001	0,0014	0,0011	0,002	0,0013	0,0018	0,0015
0,002	0,003	0,0023	0,004	0,0027	0,0036	0,003
0,003	0,004	0,0034	0,006	0,0041	0,005	0,0045
0,004	0,0058	0,0045	0,008	0,0054	0,007	0,006
0,005	0,007	0,0057	0,010	0,0068	0,009	0,0074
0,100	0,146	0,140	0,214	0,135	0,181	0,149
0,200	0,292	0,228	0,429	0,271	0,362	0,299
0,300	0,438	0,342	0,644	0,406	0,544	0,448
0,400	0,584	0,456	0,858	0,542	0,725	0,598
0,500	0,730	0,570	1,073	0,677	0,907	0,747
0,600	0,877	0,684	1,287	0,813	1,088	0,897
0,700	1,023	0,798	1,502	0,948	1,270	1,046
0,800	1,169	0,912	1,716	1,083	1,451	1,196
0,900	1,315	1,026	1,931	1,219	1,632	1,345
1,000	1,461	1,140	2,146	1,354	1,814	1,495
2,000	2,923	2,281	4,293	2,708	3,628	2,990
3,000	4,384	3,421	6,439	4,063	5,443	4,485
4,000	5,846	4,562	8,586	5,417	7,257	5,980
5,000	7,308	5,702	10,733	6,772	9,071	7,475

TABULA III

comparans pondera aequivalentia substanti
Carbonates Ferri et **Man**
efficiendos pertinentium.

Ferrum carbonic. $FeO,CO^2=58$	**Ferrum bicarbon.** $FeO,2CO^2=80$	Ferrum sulfuricum crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Ferrum chloratum $FeCl=63,5$	*Natrum carbonicum sicc.* $NaO,CO^2=53$	Calcaria carbonica $CaO,CO^2=50$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natri chloratum 58,5	Calc sicca		
0,005	0,008	0,012	0,005	0,005	0,004	0,006	0,005	0,005	0,004	0,007
0,011	0,016	0,026	0,012	0,010	0,009	0,013	0,011	0,012	0,010	0,015
0,017	0,024	0,040	0,019	0,016	0,014	0,020	0,017	0,019	0,016	0,022
0,023	0,032	0,055	0,025	0,021	0,020	0,028	0,023	0,027	0,022	0,030
0,029	0,040	0,069	0,031	0,026	0,025	0,035	0,029	0,034	0,027	0,037
0,034	0,048	0,083	0,038	0,031	0,030	0,042	0,035	0,040	0,033	0,045
0,040	0,056	0,097	0,044	0,037	0,035	0,049	0,041	0,047	0,038	0,053
0,046	0,064	0,111	0,050	0,042	0,040	0,056	0,046	0,054	0,044	0,060
0,052	0,072	0,125	0,057	0,047	0,045	0,064	0,052	0,061	0,049	0,068
0,058	0,080	0,139	0,063	0,053	0,050	0,071	0,058	0,068	0,055	0,075
0,063	0,088	0,153	0,069	0,058	0,055	0,078	0,064	0,074	0,061	0,083
0,069	0,096	0,166	0,076	0,063	0,060	0,085	0,070	0,081	0,066	0,090
0,075	0,104	0,180	0,082	0,068	0,065	0,092	0,076	0,088	0,072	0,098
0,081	0,112	0,194	0,088	0,074	0,070	0,099	0,082	0,095	0,077	0,105
0,087	0,120	0,208	0,095	0,079	0,075	0,106	0,087	0,102	0,083	0,113
0,092	0,128	0,222	0,101	0,084	0,080	0,113	0,093	0,108	0,088	0,121
0,098	0,136	0,236	0,108	0,090	0,085	0,120	0,099	0,115	0,094	0,128
0,104	0,144	0,250	0,114	0,095	0,090	0,127	0,105	0,122	0,099	0,136
0,110	0,152	0,264	0,120	0,100	0,095	0,135	0,111	0,129	0,105	0,143
0,116	0,160	0,278	0,127	0,106	0,100	0,142	0,117	0,136	0,111	0,151
0,121	0,168	0,292	0,133	0,111	0,105	0,149	0,122	0,142	0,116	0,158
0,127	0,176	0,305	0,139	0,116	0,110	0,156	0,128	0,149	0,122	0,166
0,133	0,184	0,319	0,146	0,122	0,115	0,163	0,134	0,156	0,127	0,173
0,139	0,192	0,333	0,152	0,127	0,120	0,170	0,140	0,163	0,133	0,181
0,145	0,200	0,347	0,158	0,132	0,125	0,177	0,146	0,170	0,138	0,189
0,150	0,208	0,361	0,165	0,137	0,130	0,184	0,152	0,176	0,144	0,196
0,156	0,216	0,375	0,171	0,143	0,135	0,191	0,158	0,183	0,149	0,204
0,162	0,221	0,389	0,177	0,148	0,140	0,198	0,163	0,190	0,155	0,211
0,168	0,232	0,403	0,184	0,153	0,145	0,206	0,169	0,197	0,161	0,219
0,174	0,240	0,417	0,190	0,159	0,150	0,213	0,175	0,204	0,166	0,226
0,179	0,248	0,431	0,196	0,164	0,155	0,220	0,181	0,210	0,172	0,234
0,185	0,256	0,444	0,203	0,169	0,160	0,227	0,187	0,217	0,177	0,241
0,191	0,264	0,158	0,209	0,175	0,165	0,234	0,193	0,224	0,183	0,249
0,197	0,272	0,472	0,216	0,180	0,170	0,241	0,199	0,231	0,188	0,257
0,203	0,280	0,486	0,222	0,185	0,175	0,248	0,204	0,238	0,194	0,264
0,208	0,288	0,500	0,228	0,190	0,180	0,255	0,210	0,244	0,199	0,272
0,214	0,296	0,514	0,235	0,196	0,185	0,262	0,216	0,251	0,205	0,279
0,220	0,304	0,528	0,241	0,201	0,190	0,269	0,222	0,258	0,211	0,287

Additamentum 1

Tabulam I supplens.

Kali bicarbonic. $KaO,2CO^2,HO=100$	Kali carbonic. siccum $KaO,CO^2=69$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	*Natrum carbonic. siccum* $NaO,CO^2=53$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Calcaria sulfurica $CaO,SO^3=68$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$
0,002	0,0014	0,0017	0,0015	0,0017	0,0011	0,0014	0,0012	0,0014	0,0011
0,004	0,0027	0,0035	0,0030	0,0033	0,0021	0,0028	0,0023	0,0027	0,0022
0,006	0,0041	0,0052	0,0045	0,0050	0,0032	0,0042	0,0035	0,0041	0,0033
0,008	0,0055	0,0070	0,0060	0,0067	0,0042	0,0056	0,0047	0,0054	0,0044
2,000	1,380	1,740	1,490	1,680	1,060	1,420	1,170	1,360	1,110
4,000	2,760	3,480	2,980	3,360	2,120	2,840	2,340	2,720	2,220
6,000	4,140	5,220	4,470	5,040	3,180	4,260	3,510	4,080	3,330
8,000	5,520	6,960	5,960	6,720	4,240	5,680	4,680	5,440	4,440
10,00	6,900	8,700	7,450	8,400	5,300	7,100	5,850	6,800	5,550
12,00	8,280	10,44	8,940	10,08	6,360	8,520	7,020	8,160	6,660
14,00	9,660	12,18	10,43	11,76	7,420	9,940	8,190	9,520	7,770
16,00	11,04	13,92	11,92	13,44	8,480	11,36	9,360	10,88	8,880
18,00	12,42	15,66	13,41	15,12	9,540	12,78	10,53	12,24	9,990
20,00	13,80	17,40	14,90	16,80	10,60	14,20	11,70	13,60	11,10
22,00	15,18	19,14	16,39	18,48	11,66	15,62	12,87	14,96	12,21
24,00	16,56	20,88	17,88	20,16	12,72	17,04	14,04	16,32	13,32
26,00	17,94	22,62	19,37	21,84	13,78	18,46	15,21	17,68	14,43
28,00	19,32	24,36	20,86	23,52	14,84	19,88	16,38	19,04	15,54
30,00	20,70	26,10	22,35	25,20	15,90	21,30	17,55	20,40	16,65
32,00	22,08	27,84	23,84	26,88	16,96	22,72	18,72	21,76	17,76
34,00	23,46	29,58	25,33	28,56	18,02	24,14	19,89	23,12	18,87
36,00	24,84	31,32	26,82	30,24	19,08	25,56	21,16	24,48	19,98
38,00	26,22	33,06	28,31	31,92	20,14	26,98	22,33	25,84	21,09
40,00	27,60	34,80	29,80	33,60	21,20	28,40	23,40	27,20	22,20
42,00	28,98	36,54	31,29	35,28	22,26	29,82	24,57	28,56	23,31
44,00	30,36	38,28	32,78	36,96	23,32	31,24	25,74	29,92	24,42
46,00	31,74	40,02	34,27	38,64	24,38	32,66	26,91	31,28	25,53
48,00	33,12	41,76	35,76	40,32	25,44	34,08	28,08	32,64	26,64
50,00	34,50	43,50	37,25	42,00	26,50	35,50	29,25	34,00	27,75

TABULA III

comparans pondera aecquivalentia substantiarum ad **Carbonates Ferri** et **Mangani** efficiendos pertinentium.

Ferrum carbonic. FeO,CO^2=58	**Ferrum bicarbon.** FeO,$2CO^2$=80	Ferrum sulfuricum crystall. FeO,SO^3+7HO=139	Ferrum chloratum FeCl=63,5	*Natrum carbonicum sicc.* NaO,CO^2=53	Calcaria carbonica CaO,CO^2=50	Natrum sulfuricum siccum NaO,SO^3=71	Natrium chloratum NaCl=58,5	Calcaria sulfurica sicca CaO,SO^3=68	Calcium chloratum CaCl=55,5	Manganum sulfuricum sicc. MnO,SO^3=75,6	Manganum chloratum MnCl=63,1	**Mangan. bicarbon.** MnO,$2CO^2$=79,6	**Manganum carbonicum** MnO,CO^2=57,6
0,005	0,008	0,012	0,005	0,005	0,004	0,006	0,005	0,005	0,004	0,007	0,006	0,008	0,005
0,011	0,016	0,026	0,012	0,010	0,009	0,013	0,011	0,012	0,010	0,015	0,012	0,016	0,011
0,017	0,024	0,040	0,019	0,016	0,014	0,020	0,017	0,019	0,016	0,022	0,019	0,023	0,017
0,023	0,032	0,055	0,025	0,021	0,020	0,028	0,023	0,027	0,022	0,030	0,025	0,031	0,023
0,029	0,040	0,069	0,031	0,026	0,025	0,035	0,029	0,034	0,027	0,037	0,031	0,039	0,028
0,034	0,048	0,083	0,038	0,031	0,030	0,042	0,035	0,040	0,033	0,045	0,037	0,047	0,034
0,040	0,056	0,097	0,044	0,037	0,035	0,049	0,041	0,047	0,038	0,053	0,044	0,055	0,040
0,046	0,064	0,111	0,050	0,042	0,040	0,056	0,046	0,054	0,044	0,060	0,050	0,063	0,046
0,052	0,072	0,125	0,057	0,047	0,045	0,064	0,052	0,061	0,049	0,068	0,056	0,071	0,051
0,058	0,080	0,139	0,063	0,053	0,050	0,071	0,058	0,068	0,055	0,075	0,063	0,079	0,057
0,063	0,088	0,153	0,069	0,058	0,055	0,078	0,064	0,074	0,061	0,083	0,069	0,087	0,063
0,069	0,096	0,166	0,076	0,063	0,060	0,085	0,070	0,081	0,066	0,090	0,075	0,095	0,069
0,075	0,104	0,180	0,082	0,068	0,065	0,092	0,076	0,088	0,072	0,098	0,082	0,103	0,074
0,081	0,112	0,194	0,088	0,071	0,070	0,099	0,082	0,095	0,077	0,105	0,088	0,111	0,080
0,087	0,120	0,208	0,095	0,079	0,075	0,106	0,087	0,102	0,083	0,113	0,094	0,119	0,086
0,092	0,128	0,222	0,101	0,081	0,080	0,113	0,093	0,108	0,088	0,121	0,101	0,127	0,091
0,098	0,136	0,236	0,108	0,090	0,085	0,120	0,099	0,115	0,094	0,128	0,107	0,135	0,097
0,104	0,144	0,250	0,114	0,095	0,090	0,127	0,105	0,122	0,099	0,136	0,113	0,113	0,103
0,110	0,152	0,264	0,120	0,100	0,095	0,135	0,111	0,129	0,105	0,143	0,119	0,151	0,109
0,116	0,160	0,278	0,127	0,106	0,100	0,142	0,117	0,136	0,111	0,151	0,126	0,159	0,115
0,121	0,168	0,292	0,133	0,111	0,105	0,149	0,122	0,142	0,116	0,158	0,132	0,167	0,121
0,127	0,176	0,305	0,139	0,116	0,110	0,156	0,128	0,149	0,122	0,166	0,138	0,175	0,126
0,133	0,184	0,319	0,146	0,122	0,115	0,163	0,134	0,156	0,127	0,173	0,145	0,183	0,132
0,139	0,192	0,333	0,152	0,127	0,120	0,170	0,140	0,163	0,133	0,181	0,151	0,191	0,138
0,145	0,200	0,347	0,158	0,132	0,125	0,177	0,146	0,170	0,138	0,189	0,157	0,199	0,144
0,150	0,208	0,361	0,165	0,137	0,130	0,184	0,152	0,176	0,144	0,196	0,164	0,207	0,149
0,156	0,216	0,375	0,171	0,143	0,135	0,191	0,158	0,183	0,149	0,204	0,170	0,215	0,155
0,162	0,224	0,389	0,177	0,148	0,140	0,198	0,163	0,190	0,155	0,211	0,176	0,222	0,161
0,168	0,232	0,403	0,184	0,153	0,145	0,206	0,169	0,197	0,161	0,219	0,183	0,230	0,167
0,174	0,240	0,417	0,190	0,159	0,150	0,213	0,175	0,204	0,166	0,226	0,189	0,238	0,172
0,179	0,248	0,431	0,196	0,164	0,155	0,220	0,181	0,210	0,172	0,234	0,195	0,246	0,178
0,185	0,256	0,444	0,203	0,169	0,160	0,227	0,187	0,217	0,177	0,241	0,202	0,254	0,184
0,191	0,264	0,458	0,209	0,175	0,165	0,234	0,193	0,224	0,183	0,249	0,208	0,262	0,190
0,197	0,272	0,472	0,216	0,180	0,170	0,241	0,199	0,231	0,188	0,257	0,214	0,270	0,195
0,203	0,280	0,486	0,222	0,185	0,175	0,248	0,204	0,238	0,194	0,264	0,220	0,278	0,201
0,208	0,288	0,500	0,228	0,190	0,180	0,255	0,210	0,244	0,199	0,272	0,227	0,286	0,207
0,214	0,296	0,514	0,235	0,196	0,185	0,262	0,216	0,251	0,205	0,279	0,233	0,294	0,213
0,220	0,304	0,528	0,241	0,201	0,190	0,269	0,222	0,258	0,211	0,287	0,239	0,302	0,218

TABULA II

comparans pondera aequivalentia substantiarum ad

Carbonates Barytae et **Strontianae**

efficiendos pertinentium.

$BaO,CO^2=98,5$	**Baryta** bicarbonica $BaO,2CO^2=120,5$	Baryum chloratum cryst. $BaCl+2HO=122$	**Strontiana carbonica** $SrO,CO^2=73,8$	Strontiana bicarbonica $SrO,2CO^2=95,8$	Strontium chloratum $SrCl=79,3$	Natrum bicarbonicum $NaO,HO,2CO^2=84$	*Natrum carbonic.* $NaO,CO^2=53$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$
1	0,0012	0,0012	0,0007	0,0009	0,0008	0,0008	0,0005	0,0006
2	0,0024	0,0024	0,0015	0,002	0,0016	0,0017	0,0011	0,0012
3	0,0036	0,0037	0,0022	0,003	0,0024	0,0025	0,0016	0,0017
4	0,005	0,005	0,003	0,004	0,0032	0,0034	0,0021	0,0023
5	0,006	0,006	0,0037	0,0048	0,004	0,004	0,0027	0,0029
6	0,007	0,007	0,004	0,0058	0,0048	0,005	0,0032	0,0035
7	0,0085	0,008	0,005	0,0068	0,0056	0,006	0,0037	0,004
8	0,0098	0,010	0,006	0,0078	0,0064	0,007	0,0043	0,0047
9	0,011	0,011	0,0067	0,0087	0,007	0,008	0,0048	0,0053
0	0,012	0,012	0,007	0,0097	0,008	0,0085	0,0054	0,006
1	0,013	0,013	0,008	0,010	0,0085	0,009	0,0059	0,007
2	0,014	0,015	0,009	0,011	0,0096	0,010	0,0064	0,007
3	0,016	0,016	0,0097	0,012	0,010	0,011	0,0069	0,008
4	0,017	0,017	0,010	0,013	0,011	0,012	0,0075	0,008
5	0,018	0,018	0,011	0,014	0,012	0,013	0,0081	0,009
6	0,019	0,019	0,012	0,015	0,013	0,014	0,0086	0,009
7	0,021	0,021	0,0127	0,016	0,0137	0,0145	0,0091	0,010
8	0,022	0,022	0,013	0,017	0,014	0,015	0,0097	0,011
9	0,023	0,023	0,014	0,018	0,015	0,016	0,0102	0,011
0	0.024	0,024	0,015	0,019	0,016	0,017	0,0107	0,012
1	0,025	0,026	0,0157	0,020	0,017	0,018	0,0112	0,013
2	0,027	0,027	0,016	0,021	0,0177	0,019	0,0118	0,013
3	0,028	0.028	0,017	0,022	0,018	0,0195	0,0123	0,014
4	0,029	0,029	0,018	0,023	0,019	0,020	0,0129	0,014
5	0,030	0,031	0,0187	0,024	0,020	0,021	0,0134	0,015
6	0,032	0,032	0,019	0,025	0,021	0,022	0,0140	0,015
7	0,033	0,033	0,020	0,026	0,0217	0,023	0,0145	0,016
8	0,034	0,034	0,021	0,027	0,022	0,024	0,0150	0,017
9	0,035	0,036	0,0217	0,028	0,023	0,025	0,0156	0,017
0	0,036	0,037	0,022	0,029	0,024	0,0255	0,0161	0,018
1	0,038	0,038	0,023	0,030	0,025	0,026	0,0166	0,018
2	0,039	0,039	0,024	0,031	0,0257	0,027	0,0172	0,019
3	0,040	0,041	0,0247	0,032	0,026	0,028	0,0177	0,020
4	0,041	0,042	0,025	0.033	0,027	0,029	0,0183	0,020
5	0,043	0,043	0,026	0,034	0,028	0,030	0,0188	0,021
6	0,044	0,044	0,027	0,035	0,029	0,0307	0,0193	0,021

Tabulae II pars altera.

Baryta carbonica $BaO,CO^2=98,5$	Baryta bicarbonica $BaO,2CO^2=120,5$	Baryum chloratum cryst. $BaCl+2HO=122$	**Strontiana carbonica** $SrO,CO^2=73,8$	Strontiana bicarbonica $SrO,2CO^2=95,8$	Strontium chloratum $SrCl=79,3$	Natrum bicarbonicum $NaO,HO,2CO^2=84$	*Natrum carbonic.* $NaO,CO^2=53$
0,037	0,045	0,046	0,0278	0,036	0,0298	0,031	0,0199
0,038	0,046	0,047	0,028	0,037	0,030	0,032	0,0204
0,039	0,047	0,048	0,029	0,038	0,031	0,033	0,0210
0,040	0,049	0,049	0,030	0,039	0,032	0,034	0,0215
0,041	0,050	0,050	0,0307	0,040	0,033	0,035	0,0220
0,042	0,051	0,052	0,031	0,041	0,0338	0,036	0,0226
0,043	0,052	0,053	0,032	0,042	0,034	0,037	0,0231
0,044	0,054	0,054	0,033	0,043	0,035	0,037	0,0236
0,045	0,055	0,055	0,0337	0,044	0,036	0,038	0,0242
0,046	0,056	0,057	0,034	0,0448	0,037	0,039	0,0247
0,047	0,057	0,058	0,035	0,045	0,0378	0,040	0,0253
0,048	0,058	0,059	0,036	0,046	0,038	0,041	0,0258
0,049	0,060	0,060	0,0366	0,047	0,039	0,042	0,0263
0,050	0,061	0,062	0,037	0,048	0,040	0,043	0,0269
0,051	0,062	0,063	0,038	0,049	0,041	0,043	0,0274
0,052	0,063	0,064	0,039	0,050	0,042	0,044	0,0279
0,053	0,065	0,065	0,0397	0,051	0,0427	0,045	0,0285
0,054	0,066	0,067	0,040	0,052	0,043	0,046	0,0290
0,055	0,067	0,068	0,041	0,053	0,044	0,047	0,0296
0,056	0,068	0,069	0,042	0,054	0,045	0,048	0,0301
0,057	0,069	0,070	0,0427	0,055	0,046	0,048	0,0306
0,058	0,071	0,071	0,043	0,056	0,0467	0,049	0,0312
0,059	0,072	0,073	0,044	0,057	0,047	0,050	0,0317
0,060	0,073	0,074	0,045	0,058	0,048	0,051	0,0323
0,061	0,074	0,075	0,0457	0,059	0,049	0,052	0,0328
0,062	0,076	0,076	0,046	0,060	0,050	0,053	0,0333
0,063	0,077	0,078	0,047	0,061	0,0507	0,054	0,0339
0,064	0,078	0,079	0,048	0,062	0,051	0,054	0,0344
0,065	0,079	0,080	0,0487	0,063	0,052	0,055	0,0349
0,066	0,080	0,081	0,049	0,064	0,053	0,056	0,0355
0,067	0,082	0,083	0,050	0,065	0,054	0,057	0,0360
0,068	0,083	0,084	0,051	0,066	0,0548	0,058	0,0366
0,069	0,084	0,085	0,0517	0,067	0,055	0,059	0,0371
0,070	0,085	0,086	0,052	0,068	0,056	0,060	0,0376
0,071	0,087	0,087	0,053	0,069	0,057	0,060	0,0382
0,072	0,088	0,089	0,054	0,070	0,058	0,061	0,0387
0,073	0,089	0,090	0,0547	0,071	0,0588	0,062	0,0392
0,074	0,090	0,091	0,055	0,072	0,059	0,063	0,0398
0,075	0,091	0,093	0,056	0,073	0,060	0,064	0,0403
0,076	0,093	0,094	0,057	0,074	0,061	0,065	0,0409
0,077	0,094	0,095	0,0577	0,075	0,062	0,066	0,0414
0,078	0,095	0,096	0,0058	0,076	0,0628	0,066	0,0419
0,079	0,096	0,098	0,059	0,077	0,063	0,067	0,0425
0,080	0,098	0,099	0,060	0,078	0,064	0,068	0,0430
0,081	0,099	0,100	0,0607	0,079	0,065	0,069	0,0435
0,082	0,100	0,101	0,061	0,080	0,066	0,070	0,0441
0,083	0,101	0,103	0,062	0,081	0,067	0,071	0,0446
0,084	0,102	0,104	0,063	0,082	0,0677	0,072	0,0452

Tabulae II pars tertia.

Baryta bicarbonica $BaO,2CO^2=120,5$	Baryum chloratum cryst. $BaCl+2HO=122$	**Strontiana carbonica** $SrO,CO^2=73,8$	Strontiana bicarbonica $SrO,2CO^2=95,8$	Strontium chloratum $SrCl=79,3$	Natrum bicarbonicum $NaO,HO,2CO^2=84$	*Natrum carbonic.* $NaO,CO^2=53$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$
0,104	0,105	0,0637	0,0827	0,068	0,072	0,0457	0,050
0,105	0,106	0,064	0,083	0,069	0,073	0,0462	0,051
0,106	0,108	0,065	0,084	0,070	0,074	0,0468	0,051
0,107	0,109	0,066	0,085	0,071	0,075	0,0473	0,052
0,109	0,110	0,0667	0,086	0,0717	0,076	0,0479	0,053
0,110	0,111	0,067	0,087	0,072	0,077	0,0484	0,053
0,111	0,112	0,068	0,088	0,073	0,077	0,0489	0,054
0,112	0,114	0,069	0,089	0,074	0,078	0,0495	0,054
0,113	0,115	0,0697	0,090	0,075	0,079	0,0500	0,055
0,115	0,116	0,070	0,091	0,0757	0,080	0,0505	0,055
0,116	0,117	0,071	0,092	0,076	0,081	0,0511	0,056
0,117	0,119	0,072	0,093	0,077	0,082	0,0516	0,057
0,118	0,120	0,0727	0,094	0,078	0,083	0,0522	0,057
0,120	0,121	0,073	0,095	0,079	0,083	0,0527	0,058
0,121	0,122	0,074	0,096	0,0797	0,084	0,0532	0,058
0,122	0,124	0,075	0,097	0,080	0,085	0,0538	0,059
0,244	0,247	0,150	0,194	0,161	0,170	0,1076	0,118
0,367	0,371	0,225	0,292	0,241	0,250	0,1614	0,178
0,489	0,495	0,300	0,389	0,322	0,340	0,2152	0,237
0,611	0,619	0,375	0,486	0,403	0,426	0,2690	0,296
0,734	0,743	0,450	0,584	0,483	0,511	0,3228	0,355
0,856	0,867	0,525	0,681	0,564	0,596	0,3766	0,415
0,978	0,991	0,600	0,779	0,644	0,681	0,4304	0,474
1,100	1,114	0,675	0,876	0,725	0,766	0,4842	0,533
1,223	1,238	0,750	0,973	0,806	0,852	0,5380	0,593

TABULA III

comparans pondera aequivalentia substantiarum ad **Carbonates Ferri** et **Mangani** efficiendos pertinentium.

Ferrum carbonic. FeO,CO²=58	**Ferrum bicarbon.** FeO,2CO²=80	Ferrum sulfuricum crystall. FeO,SO³+7HO=139	Ferrum chloratum FeCl=63,5	*Natrum carbonicum sicc.* NaO,CO²=53	Calcaria carbonica CaO,CO²=50	Natrum sulfuricum siccum NaO,SO³=71	Natrium chloratum NaCl=58,5	Calcaria sulfurica sicca CaO,SO³=68	Calcium chloratum CaCl=55,5	**Manganum sulfuricum sicc.** MnO,SO³=75,6	**Manganum chloratum** MnCl=63,1	**Mangan. bicarbon.** MnO,2CO²=79,6	**Manganum carbonicum** MnO,CO²=57,6
0,005	0,008	0,012	0,005	0,005	0,004	0,006	0,005	0,005	0,004	0,007	0,006	0,008	0,006
0,011	0,016	0,026	0,012	0,010	0,009	0,013	0,011	0,012	0,010	0,015	0,012	0,016	0,011
0,017	0,024	0,040	0,019	0,016	0,014	0,020	0,017	0,019	0,016	0,022	0,019	0,023	0,017
0,023	0,032	0,055	0,025	0,021	0,020	0,028	0,023	0,027	0,022	0,030	0,025	0,031	[illegible]
0,029	0,040	0,069	0,031	0,026	0,025	0,035	0,029	0,034	0,027	0,037	0,031	0,039	[illegible]
0,034	0,048	0,083	0,038	0,031	0,030	0,042	0,035	0,040	0,033	0,045	0,037	0,047	[illegible]
0,040	0,056	0,097	0,044	0,037	0,035	0,049	0,041	0,047	0,038	0,053	0,044	0,055	[illegible]
0,046	0,064	0,111	0,050	0,042	0,040	0,056	0,046	0,054	0,044	0,060	0,050	0,063	[illegible]
0,052	0,072	0,125	0,057	0,047	0,045	0,064	0,052	0,061	0,049	0,068	0,056	0,071	[illegible]
0,058	0,080	0,139	0,063	0,053	0,050	0,071	0,058	0,068	0,055	0,075	0,063	0,079	[illegible]
0,063	0,088	0,153	0,069	0,058	0,055	0,078	0,064	0,074	0,061	0,083	0,069	0,087	0,063
0,069	0,096	0,166	0,076	0,063	0,060	0,085	0,070	0,081	0,066	0,090	0,075	0,095	[illegible]
0,075	0,104	0,180	0,082	0,068	0,065	0,092	0,076	0,088	0,072	0,098	0,082	0,103	0,074
0,081	0,112	0,194	0,088	0,074	0,070	0,099	0,082	0,095	0,077	0,105	0,088	0,111	[illegible]
0,087	0,120	0,208	0,095	0,079	0,075	0,106	0,087	0,102	0,083	0,113	0,094	0,119	0,086
0,092	0,128	0,222	0,101	0,084	0,080	0,113	0,093	0,108	0,088	0,121	0,101	0,127	0,091
0,098	0,136	0,236	0,108	0,090	0,085	0,120	0,099	0,115	0,094	0,128	0,107	0,135	[illegible]
0,104	0,144	0,250	0,114	0,095	0,090	0,127	0,105	0,122	0,099	0,136	0,113	0,143	[illegible]
0,110	0,152	0,264	0,120	0,100	0,095	0,135	0,111	0,129	0,105	0,143	0,119	0,151	[illegible]
0,116	0,160	0,278	0,127	0,106	0,100	0,142	0,117	0,136	0,111	0,151	0,126	0,159	[illegible]
0,121	0,168	0,292	0,133	0,111	0,105	0,149	0,122	0,142	0,116	0,158	0,132	0,167	[illegible]
0,127	0,176	0,305	0,139	0,116	0,110	0,156	0,128	0,149	0,122	0,166	0,138	0,175	[illegible]
0,133	0,184	0,319	0,146	0,122	0,115	0,163	0,134	0,156	0,127	0,173	0,145	0,183	[illegible]
0,139	0,192	0,333	0,152	0,127	0,120	0,170	0,140	0,163	0,133	0,181	0,151	0,191	[illegible]
0,145	0,200	0,347	0,158	0,132	0,125	0,177	0,146	0,170	0,138	0,189	0,157	0,199	[illegible]
0,150	0,208	0,361	0,165	0,137	0,130	0,184	0,152	0,176	0,144	0,196	0,164	0,20[illegible]	[illegible]
0,156	0,216	0,375	0,171	0,143	0,135	0,191	0,158	0,183	0,149	0,204	0,170	0,215	[illegible]
0,162	0,224	0,389	0,177	0,148	0,140	0,198	0,163	0,190	0,155	0,211	0,176	0,222	[illegible]
0,168	0,232	0,403	0,184	0,153	0,145	0,206	0,169	0,197	0,161	0,219	0,183	0,23[illegible]	[illegible]
0,174	0,240	0,417	0,190	0,159	0,150	0,213	0,175	0,204	0,166	0,226	0,189	0,23[illegible]	[illegible]
0,179	0,248	0,431	0,196	0,164	0,155	0,220	0,181	0,210	0,172	0,234	0,195	0,24[illegible]	[illegible]
0,185	0,256	0,444	0,203	0,169	0,160	0,227	0,187	0,217	0,177	0,241	0,202	0,25[illegible]	[illegible]
0,191	0,264	0,458	0,209	0,175	0,165	0,234	0,193	0,224	0,183	0,249	0,208	0,26[illegible]	[illegible]
0,197	0,272	0,472	0,216	0,180	0,170	0,241	0,199	0,231	0,188	0,257	0,214	0,27[illegible]	[illegible]
0,203	0,280	0,486	0,222	0,185	0,175	0,248	0,204	0,238	0,194	0,264	0,220	0,27[illegible]	[illegible]
0,208	0,288	0,500	0,228	0,190	0,180	0,255	0,210	0,244	0,199	0,272	0,227	0,28[illegible]	[illegible]
0,214	0,296	0,514	0,235	0,196	0,185	0,262	0,216	0,251	0,205	0,279	0,233	0,29[illegible]	[illegible]
0,220	0,304	0,528	0,241	0,201	0,190	0,269	0,222	0,258	0,211	0,287	0,239	0,30[illegible]	[illegible]

	Ferrum chloratum FeCl=63,5	*Natrum carbonicum sicc.* NaO,CO²=53	Calcaria carbonica CaO,CO²=50	Natrum sulfuricum siccum NaO,SO³=71	Natrium chloratum NaCl=58,5	Calcaria sulfurica sicca CaO,SO³=68	Calcium chloratum CaCl=55,5	Manganum sulfuricum sicc. MnO,SO³=75,6	Manganum chloratum MnCl=63,1	**Mangan. bicarbon.** MnO,2CO²=79,6	**Manganum carbonicum** MnO,CO²=57,6
2	0,247	0,206	0,195	0,277	0,228	0,265	0,216	0,294	0,246	0,310	0,224
5	0,254	0,212	0,200	0,284	0,234	0,272	0,222	0,302	0,252	0,318	0,230
0	0,260	0,217	0 205	0,291	0,239	0,278	0,227	0,310	0,258	0,326	0,236
3	0,266	0 222	0,210	0,298	0,245	0,285	0,233	0,317	0,265	0,334	0,242
7	0,273	0,228	0,215	0,305	0,251	0,292	0,238	0,325	0,271	0,342	0,247
1	0,279	0,233	0,220	0,312	0,257	0,299	0,244	0,332	0,277	0,350	0,253
5	0,285	0,238	0,225	0,319	0,263	0,306	0,249	0,340	0,284	0,358	0,259
9	0,292	0,243	0,230	0,326	0,269	0,312	0,255	0,347	0,290	0,366	0,264
3	0,298	0,249	0,235	0,333	0,275	0,319	0,260	0,355	0,296	0,374	0,270
7	0,304	0,254	0,240	0,340	0,280	0,326	0,266	0,362	0,302	0,382	0,276
1	0,311	0,259	0,245	0,348	0,286	0,333	0,272	0,370	0,309	0,390	0,282
5	0,317	0,265	0,250	0,355	0,292	0,340	0,277	0,378	0,315	0,398	0,288
0	0,323	0,270	0,255	0,362	0,298	0,346	0,283	0,385	0,321	0,406	0,293
2	0,330	0,275	0,260	0,369	0,304	0,353	0,288	0,393	0,328	0,414	0,299
6	0,336	0,281	0,265	0,376	0,310	0,360	0,294	0,400	0,334	0,421	0,305
0	0,343	0,286	0,270	0,383	0,316	0,367	0,299	0,408	0,340	0,429	0,311
4	0,349	0,291	0,275	0,390	0,321	0,374	0,305	0,415	0,347	0,437	0,316
8	0,355	0,296	0,280	0,397	0,327	0,380	0,310	0,423	0,353	0,445	0,321
2	0,362	0,302	0,285	0,404	0,333	0,387	0,316	0,431	0,359	0,453	0,327
6	0,368	0,307	0,290	0,411	0,339	0,394	0,322	0,438	0,366	0,461	0,333
0	0,374	0,312	0,295	0,419	0,345	0,401	0,327	0,446	0,372	0,469	0,339
4	0,381	0,318	0,300	0,426	0,351	0,408	0,333	0,453	0,378	0,477	0,345
8	0,387	0,323	0,305	0,433	0,356	0,414	0,338	0,461	0,385	0,485	0,350
1	0,393	0,328	0,310	0,440	0,362	0,421	0,344	0,468	0,391	0,493	0,356
5	0,400	0,334	0,315	0,447	0,368	0,428	0,349	0,476	0,397	0,501	0,362
9	0,406	0,339	0,320	0,454	0,374	0,435	0,355	0,483	0,403	0,509	0,368
3	0,412	0,344	0,325	0,461	0,380	0,442	0,360	0,491	0,410	0,517	0,374
7	0,419	0,349	0,330	0,468	0,386	0,448	0,366	0,499	0,416	0,525	0,380
1	0,425	0,355	0,335	0,475	0,392	0,455	0,371	0,506	0,422	0,533	0,386
5	0,431	0,360	0,340	0,482	0,397	0,462	0,377	0,514	0,429	0,541	0,391
9	0,438	0,365	0,345	0,490	0,403	0,469	0,383	0,521	0,435	0,549	0,397
3	0,444	0,371	0,350	0,497	0,409	0,476	0,388	0,529	0,441	0,557	0,403
7	0,450	0,376	0,355	0,504	0,415	0,482	0,394	0,536	0,448	0,565	0,408
0	0,457	0,381	0,360	0,511	0,421	0,489	0,399	0,544	0,454	0,573	0,414
4	0,463	0,387	0,365	0,518	0,427	0,496	0,405	0,551	0,460	0,581	0,420
8	0,470	0,392	0,370	0,525	0,433	0,503	0,410	0,559	0,467	0,589	0,426
2	0,476	0,397	0,375	0,532	0,438	0,510	0,416	0,567	0,473	0,597	0,432
6	0,482	0,402	0,380	0,539	0,444	0,516	0,421	0,574	0,479	0,605	0,437
0	0,489	0,408	0,385	0,546	0,450	0,523	0,427	0,582	0,485	0,613	0,443
4	0,495	0,413	0,390	0,553	0,456	0,530	0,433	0,589	0,492	0,620	0,449
8	0,501	0,418	0,395	0,561	0,462	0,537	0,438	0,597	0,498	0,628	0,455
2	0,508	0,424	0,400	0,568	0,468	0,544	0,444	0,604	0,504	0,636	0,460
6	0,514	0,429	0,405	0,575	0,473	0,550	0,449	0,612	0,511	0,644	0,466
9	0,520	0,434	0,410	0,582	0,479	0,557	0,455	0,620	0,517	0,652	0,472
3	0,527	0,439	0,415	0,589	0,485	0,564	0,460	0,627	0,523	0,660	0,478
7	0,533	0,445	0,420	0,596	0,491	0,571	0,466	0,635	0,530	0,668	0,483

Tabulae III pars tertia.

Ferrum carbonic. $FeO,CO^2=58$	**Ferrum bicarbon.** $FeO,2CO^2=80$	Ferrum sulfuricum crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Ferrum chloratum $FeCl=63,5$	*Natrum carbonicum sicc.* $NaO,CO^2=53$	Calcaria carbonica $CaO,CO^2=50$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Calcaria sulfurica sicca $CaO,SO^3=68$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	Manganum sulfuricum sicc. $MnO,SO^3=75,6$	Manganum chloratum $MnCl=63,1$	**Mangan bicarbon.** $MnO,2CO^2=79,6$	**Manganum carbonicum** $MnO,CO^2=57,6$
0,493	0,680	1,181	0,539	0,450	0,425	0,603	0,497	0,578	0,471	0,612	0,536	0,676	0,489
0,498	0,688	1,195	0,546	0,455	0,430	0,610	0,503	0,584	0,477	0,650	0,542	0,684	0,495
0,504	0,696	1,209	0,552	0,461	0,435	0,617	0,509	0,591	0,482	0,657	0,549	0,692	0,501
0,510	0,704	1,223	0,558	0,466	0,440	0,624	0,514	0,598	0,488	0,665	0,555	0,700	0,506
0,516	0,712	1,237	0,565	0,471	0,445	0,632	0,520	0,605	0,493	0,672	0,561	0,708	0,512
0,522	0,720	1,251	0,571	0,477	0,450	0,639	0,526	0,612	0,499	0,680	0,568	0,716	0,518
0,527	0,728	1,265	0,577	0,482	0,455	0,646	0,532	0,618	0,505	0,688	0,574	0,724	0,524
0,533	0,736	1,278	0,584	0,487	0,460	0,653	0,538	0,625	0,510	0,695	0,580	0,732	0,530
0,539	0,744	1,292	0,590	0,493	0,465	0,660	0,544	0,632	0,516	0,703	0,586	0,740	0,535
0,545	0,752	1,306	0,597	0,498	0,470	0,667	0,550	0,639	0,521	0,710	0,593	0,748	0,541
0,551	0,760	1,320	0,603	0,503	0,475	0,674	0,555	0,646	0,527	0,718	0,599	0,756	0,547
0,556	0,768	1,334	0,609	0,508	0,480	0,681	0,561	0,652	0,532	0,725	0,605	0,764	0,553
0,562	0,776	1,348	0,616	0,514	0,485	0,688	0,567	0,659	0,538	0,733	0,612	0,772	0,558
0,568	0,784	1,362	0,622	0,519	0,490	0,695	0,573	0,666	0,544	0,740	0,618	0,780	0,564
0,574	0,792	1,376	0,628	0,524	0,495	0,703	0,579	0,673	0,549	0,748	0,624	0,788	0,570
0,580	0,800	1,390	0,635	0,530	0,500	0,710	0,585	0,680	0,555	0,756	0,631	0,796	0,576
0,585	0,808	1,404	0,641	0,535	0,505	0,717	0,590	0,686	0,560	0,763	0,637	0,804	0,581
0,591	0,816	1,417	0,647	0,540	0,510	0,724	0,596	0,693	0,566	0,771	0,643	0,812	0,587
0,597	0,824	1,431	0,654	0,546	0,515	0,731	0,602	0,700	0,571	0,778	0,650	0,820	0,593
0,603	0,832	1,445	0,660	0,551	0,520	0,738	0,608	0,707	0,577	0,786	0,656	0,827	0,599
0,609	0,840	1,459	0,666	0,556	0,525	0,745	0,614	0,714	0,582	0,793	0,662	0,835	0,604
0,614	0,848	1,473	0,673	0,561	0,530	0,752	0,620	0,720	0,588	0,801	0,668	0,843	0,610
0,620	0,856	1,487	0,679	0,567	0,535	0,759	0,626	0,727	0,593	0,809	0,675	0,851	0,616
0,626	0,864	1,501	0,685	0,572	0,540	0,766	0,631	0,734	0,599	0,816	0,681	0,859	0,622
0,632	0,872	1,515	0,692	0,577	0,545	0,774	0,637	0,741	0,605	0,824	0,687	0,867	0,627
0,638	0,880	1,529	0,698	0,583	0,550	0,781	0,643	0,748	0,610	0,831	0,694	0,975	0,633
0,643	0,888	1,543	0,704	0,588	0,555	0,788	0,649	0,754	0,616	0,839	0,700	0,883	0,639
0,649	0,896	1,556	0,711	0,593	0,560	0,795	0,655	0,761	0,621	0,846	0,706	0,891	0,645
0,655	0,904	1,570	0,717	0,599	0,565	0,802	0,661	0,768	0,627	0,854	0,713	0,899	0,650
0,661	0,912	1,584	0,724	0,604	0,570	0,809	0,667	0,775	0,632	0,861	0,719	0,907	0,656
0,667	0,920	1,598	0,730	0,609	0,575	0,816	0,672	0,782	0,638	0,869	0,725	0,915	0,662
0,672	0,928	1,612	0,736	0,614	0,580	0,823	0,678	0,788	0,643	0,877	0,732	0,923	0,668
0,678	0,936	1,626	0,743	0,620	0,585	0,830	0,684	0,795	0,649	0,884	0,738	0,931	0,674
0,684	0,944	1,640	0,749	0,625	0,590	0,837	0,690	0,802	0,655	0,892	0,744	0,939	0,679
0,690	0,952	1,654	0,755	0,630	0,595	0,845	0,696	0,809	0,660	0,899	0,751	0,947	0,685
0,696	0,960	1,668	0,762	0,636	0,600	0,852	0,702	0,816	0,666	0,907	0,757	0,955	0,691
0,701	0,968	1,682	0,768	0,641	0,605	0,859	0,707	0,822	0,671	0,914	0,763	0,963	0,697
0,707	0,976	1,695	0,774	0,646	0,610	0,866	0,713	0,829	0,677	0,922	0,769	0,971	0,702
0,713	0,984	1,709	0,781	0,652	0,615	0,873	0,719	0,836	0,682	0,929	0,776	0,979	0,708
0,719	0,992	1,723	0,787	0,657	0,620	0,880	0,725	0,843	0,688	0,937	0,782	0,987	0,714
0,725	1,000	1,737	0,793	0,662	0,625	0,887	0,731	0,850	0,693	0,945	0,788	0,995	0,720
0,730	1,008	1,751	0,800	0,667	0,630	0,894	0,737	0,856	0,699	0,952	0,795	1,003	0,725
0,736	1,016	1,765	0,806	0,673	0,635	0,901	0,743	0,863	0,704	0,960	0,801	1,011	0,731
0,742	1,024	1,779	0,812	0,678	0,640	0,908	0,748	0,870	0,710	0,967	0,807	1,018	0,737
0,748	1,032	1,793	0,819	0,683	0,645	0,916	0,754	0,877	0,716	0,975	0,814	1,026	0,743
0,754	1,040	1,807	0,825	0,689	0,650	0,923	0,760	0,884	0,721	0,982	0,820	1,034	0,748

Tabulae III pars quarta.

FeO,SO^3+7HO=139	Ferrum chloratum FeCl=63,5	*Natrum carbonicum sicc.* NaO,CO^2=53	Calcaria carbonica CaO,CO^2=50	Natrum sulfuricum siccum NaO,SO^3=71	Natrium chloratum NaCl=58,5	Culcaria sulfurica sicca CaO,SO^3=68	Calcium chloratum CaCl=55,5	Manganum sulfuricum sicc. MnO,SO^3=75,6	Manganum chloratum MnCl=63,1	**Mangan bicarbon.** MnO,2CO^2=79,6	**Manganum carbonicum** MnO,CO^2=57,6
21	0,831	0,694	0,655	0,930	0,766	0,890	0,727	0,990	0,826	1,042	0,754
34	0,838	0,699	0,660	0,937	0,772	0,897	0,732	0,998	0,833	1,050	0,760
18	0,844	0,704	0,665	0,914	0,778	0,904	0,738	1,005	0,839	1,058	0,766
52	0,851	0,710	0,670	0,951	0,784	0,911	0,743	1,013	0.845	1,066	0.771
76	0,857	0,715	0,675	0,958	0,789	0,918	0,749	1,020	0,851	1.074	0.777
90	0,863	0,720	0,680	0,965	0,795	0,921	0,754	1,028	0,858	1,082	0,783
04	0,870	0,726	0,685	0,972	0,801	0,931	0,760	1,035	0,864	1,090	0,789
.8	0,876	0,731	0,690	0,979	0,807	0,938	0,766	1,043	0,870	1.098	0,794
32	0,882	0,736	0,695	0,987	0,813	0,945	0,771	1,050	0,877	1,106	0,800
46	0,889	0,742	0,700	0,994	0,819	0,952	0,777	1,058	0,883	1,114	0,806
60	0,895	0,747	0,705	1,001	0,824	0,958	0,782	1,066	0,889	1,122	0,812
73	0,901	0,752	0,710	1,008	0,830	0.965	0,788	1,073	0,896	1,130	0,818
87	0,908	0,758	0,715	1,015	0,836	0,972	0,793	1.081	0,902	1,138	0,823
01	0,914	0,763	0,720	1,022	0,842	0,979	0,799	1,088	0,908	1,146	0,829
.5	0,920	0,768	0,725	1,029	0,848	0,986	0,804	1,096	0,915	1,154	0,835
29	0,927	0,773	0,730	1,036	0,854	0,992	0,810	1,103	0,921	1,162	0,841
43	0,933	0,779	0,735	1,043	0,860	0,999	0,815	1,111	0,927	1,170	0,846
57	0,939	0,784	0,740	1,050	0,865	1,006	0,821	1,118	0,933	1,178	0,852
71	0,946	0,789	0,745	1,058	0,871	1,013	0,827	1,126	0,940	1,186	0,858
85	0,952	0,795	0,750	1,065	0,877	1,020	0,832	1,134	0,946	1,194	0,864
99	0,958	0,800	0,755	1,072	0,883	1,026	0,838	1,141	0,952	1.202	0,869
2	0,965	0,805	0,760	1,079	0,889	1,033	0,843	1.149	0,959	1,210	0,875
26	0,971	0,811	0,765	1,086	0,895	1,040	0,849	1,156	0.965	1,217	0,881
40	0,978	0,816	0,770	1,093	0,901	1,047	0,854	1,164	0,971	1,225	0,887
54	0,984	0,821	0,775	1,100	0,906	1,054	0,860	1,171	0,978	1,233	0,892
68	0,990	0,826	0,780	1,107	0,912	1,060	0,865	1,179	0,984	1,241	0,898
82	0,997	0,832	0,785	1,114	0,918	1,067	0,871	1,187	0,990	1,249	0,904
96	1,003	0,837	0,790	1,121	0,924	1,074	0,877	1,194	0,997	1,257	0,910
.0	1,009	0,842	0,795	1,129	0,930	1,081	0,882	1,202	1,003	1,265	0,915
24	1,016	0,848	0,800	1,136	0,936	1,088	0,888	1,209	1,009	1,273	0,921
38	1,022	0,853	0,805	1,143	0,941	1,094	0,893	1,217	1,016	1,281	0,927
51	1,028	0,858	0,810	1,150	0,947	1,101	0,899	1,224	1,022	1,289	0,933
65	1,035	0,864	0,815	1,157	0,953	1,108	0,904	1,232	1,028	1,297	0,938
79	1,041	0,869	0,820	1,164	0,959	1,115	0,910	1,239	1,034	1,305	0,944
93	1,047	0,874	0,825	1,171	0,965	1,122	0,915	1,247	1,041	1,313	0,950
07	1,054	0,879	0,830	1,178	0,971	1,128	0,921	1,255	1,047	1,321	0,956
21	1,060	0,885	0,835	1,185	0,977	1,135	0,926	1,262	1,053	1,329	0,962
35	1,066	0,890	0,840	1,192	0,982	1,142	0,932	1,270	1,060	1,337	0,967
49	1,073	0,895	0,845	1,200	0,988	1,149	0,938	1,277	1,066	1,345	0,973
63	1,079	0,901	0,850	1,207	0,994	1,156	0,943	1,285	1,072	1,353	0,979
77	1,085	0,906	0,855	1,214	1,000	1,162	0,949	1,292	1,079	1,361	0,985
90	1,092	0,911	0,860	1,221	1,006	1,169	0,954	1,300	1,085	1,369	0,990
04	1,098	0,917	0,865	1,228	1,012	1,176	0,960	1,307	1,091	1,377	0,996
18	1,105	0,922	0,870	1,235	1,018	1,183	0,965	1,315	1,098	1,385	1,002
32	1,111	0,927	0,875	1,242	1,023	1,190	0,971	1,323	1,104	1,393	1,008
46	1,117	0,932	0,880	1,249	1,029	1,196	0,976	1,330	1,110	1,401	1,013

Additamentum

Tabulam III supplens.

Ferrum carbonicum $FeO,CO^2=58$	Ferrum sulfuricum crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Ferrum chloratum $FeCl=63,5$	*Natrum carbonic.* $NaO,CO^2=53$	Calcaria carbonica $CaO,CO^2=50$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Calcaria sulfurica sicca $CaO,SO^3=68$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	**Ferrum bicarbonic.** $FeO,2CO^2=80$
0,001	0,0024	0,0011	0,0009	0,0008	0,0012	0,0010	0,0011	0,0009	0,0014
0,002	0,0048	0,0022	0,0018	0,0017	0,0024	0,0020	0,0023	0,0019	0,0027
0,003	0,0072	0,0032	0,0027	0,0025	0,0036	0,0030	0,0035	0,0028	0,0041
0,004	0,0095	0,0043	0,0036	0,0034	0,0049	0,0040	0,0046	0,0038	0,0055
0,005	**0,0120**	**0,0054**	**0,0045**	**0,0043**	**0,0061**	**0,0050**	**0,0058**	**0,0047**	**0,0069**
1,000	2,396	1,094	0,914	0,862	1,224	1,008	1,172	0,957	1,38
2,000	4,793	2,189	1,827	1,724	2,448	2,017	2,344	1,913	2,76
3,000	7,190	3,284	2,741	2,586	3,672	3,025	3,517	2,870	4,14
4,000	9,586	4,379	3,655	3,448	4,896	4,033	4,689	3,827	5,52
5,000	11,98	5,474	4,569	4,310	6,120	5,043	5,862	4,784	6,90

Manganum carbonicum $MnO,CO^2=57,6$	Manganum sulfuricum siccum $MnO,SO^3=75,6$	Manganum chloratum $MnCl=63,1$	*Natrum carbonic.* $NaO,CO^2=53$	Calcaria carbonica $CaO,CO^2=50$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natriom chloratum $NaCl=58,5$	Calcaria sulfurica sicca $CaO,SO^3=68$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	**Manganum bicarbonic.** $MnO,2CO^2=79,6$
0,001	0,0013	0,0011	0,0009	0,0008	0,0012	0,0010	0,0011	0,0009	0,0014
0,002	0,0026	0,0022	0,0018	0,0017	0,0024	0,0020	0,0023	0,0019	0,0027
0,003	0,0039	0,0032	0,0027	0,0026	0,0037	0,0030	0,0035	0,0028	0,0041
0,004	0,0052	0,0043	0,0036	0,0034	0,0049	0,0040	0,0047	0,0038	0,0055
0,005	0,0065	0,0054	0,0045	0,0043	0,0061	0,0050	0,0059	0,0048	0,0069

TABULA IV

mparans pondera aequivalentia substantiarum ad
hosphates Aluminae et **Calcariae**
atque
uminam et **Aluminam carbonicam**
efficiendos pertinentium.

chloratum Al^2Cl^3=133,9	**Calcaria phosphorica** $3CaO,PO^5$=155,5	Calcium chloratum CaCl=55,5	Natrum phosphoric. basicum $3NaO,PO^5$=164,5	Natrum sulfuricum siccum NaO,SO^3=71	Natrium chloratum NaCl=58,5	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO$=84	*Natrum carbonic. siccum* NaO,CO^2=53	**Alumina** Al^2O^3=51,4	**Alumina carbonica** $Al^2O^3,3CO^2$=117,4
0,004	0,005	0,005	0,005	0,007	0,006	0,008	0,005	0,0017	0,004
0,008	0,010	0,011	0,011	0.014	0,011	0,016	0,010	0,003	0,007
0,013	0,015	0,016	0,016	0,021	0,017	0,025	0,016	0,005	0,011
0,017	0,020	0,022	0,022	0,028	0,023	0,033	0,021	0,007	0,015
0,022	0,026	0,027	0,027	0,035	0,029	0,042	0,026	0,008	0,019
0,026	0,031	0,033	0,033	0,042	0,035	0,050	0,031	0,010	0,023
0,031	0,036	0,038	0,038	0,049	0,041	0,058	0,037	0,012	0,027
0,035	0,041	0,044	0,043	0,056	0,046	0,067	0,042	0,013	0,031
0,040	0,046	0,049	0,049	0,064	0,052	0,075	0,047	0,015	0,035
0,044	0,051	0,055	0,054	0,071	0,058	0,084	0,053	0,017	0,039
0,049	0,057	0,061	0,060	0,078	0,064	0,092	0,058	0,019	0,043
0,053	0,062	0,066	0,065	0,085	0,070	0,100	0,063	0,020	0,047
0,058	0,067	0,072	0,071	0,092	0,076	0,109	0,068	0,022	0,050
0,062	0,072	0,077	0,076	0,099	0,082	0,117	0,074	0,024	0,054
0,069	0,077	0,083	0,082	0,106	0,087	0,126	0,079	0,025	0,058
0,071	0,083	0,088	0,087	0,113	0,093	0,134	0,084	0,027	0,062
0,075	0,088	0,094	0,093	0,120	0,099	0,142	0,090	0,029	0,066
0,080	0,093	0,099	0,098	0,127	0,105	0,151	0,095	0,031	0,070
0,084	0,098	0,105	0,104	0,135	0,111	0,159	0,100	0,032	0,074
0,089	0,103	0,111	0,109	0,142	0,117	0,168	0,106	0,034	0,078
0,093	0,108	0,116	0,115	0,149	0,122	0,176	0,111	0,036	0,082
0,098	0,114	0,122	0,120	0,156	0,128	0,184	0,116	0,037	0,086
0,102	0,119	0,127	0,126	0,163	0,134	0,193	0,122	0,039	0,090
0,107	0,124	0,133	0,131	0,170	0,140	0,201	0,127	0,041	0,094
0,111	0,129	0,138	0,137	0,177	0,146	0,210	0,132	0,042	0,098
0,116	0,134	0,144	0,142	0,184	0,152	0,218	0,137	0,043	0,101
0,120	0,140	0,149	0,148	0,191	0,158	0,226	0,143	0,045	0,105
0,125	0,145	0,155	0,153	0,198	0,163	0,235	0,148	0,047	0,109
0,129	0,150	0,161	0,159	0,206	0,169	0,243	0,153	0,049	0,113
0,134	0,155	0,166	0,164	0,213	0,175	0,252	0,159	0,051	0,117
0,138	0,160	0,172	0,170	0,220	0,181	0,260	0,164	0,053	0,121
0,142	0,165	0,177	0,175	0,227	0,187	0,268	0,169	0,055	0,125
0,147	0,171	0,183	0,181	0,234	0,193	0,277	0,175	0,056	0,129
0,151	0,176	0,188	0,186	0,241	0,199	0,285	0,180	0,058	0,133
0,156	0,181	0,194	0,192	0,248	0,204	0,294	0,185	0,060	0,137
0,160	0,186	0,199	0,197	0,255	0,210	0,302	0,190	0,062	0,141

Alumina phosphorica $Al^2O^3,PO^5=122,9$	Alumina sulfurica $Al^2O^33SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	**Calcaria phosphorica** $3CaO,PO^5=155,5$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	Natrum phosphoric. basicum $3NaO,PO^5=164,5$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	*Natrum carbonicum siccum* $NaO,CO^2=53$	**Alumina** $Al^2O^3=51,4$	Alumina [illegible]
0,151	0,211	0,165	0,191	0,205	0,202	0,262	0,216	0,310	0,196	0,063	0,1
0,155	0,217	0,169	0,197	0,211	0,208	0,269	0.222	0,319	0,201	0,065	0,1
0,159	0,222	0,174	0,202	0,216	0,213	0,277	0,228	0,327	0,206	0,067	0,1
0,164	0,228	0,178	0,207	0,222	0,219	0,284	0,234	0,336	0,212	0,068	[illegible]
0,168	0,234	0,183	0,212	0,227	0,224	0,291	0,239	0,344	0,217	0,070	[illegible]
0,172	0,239	0,187	0,217	0,233	0,230	0,298	0,245	0,352	0,222	0,072	[illegible]
0,176	0,245	0,192	0,222	0,238	0,235	0,305	0,251	0,361	0,228	0,073	[illegible]
0,180	0,251	0,196	0,228	0,244	0,241	0,312	0,257	0,369	0,233	0,075	[illegible]
0,184	0,257	0,200	0,233	0,249	0,246	0,319	0,263	0,378	0,238	0,077	[illegible]
0,188	0,262	0,205	0,238	0,255	0,252	0,326	0,269	0,386	0,243	0,079	[illegible]
0,192	0,268	0,209	0,243	0,260	0,257	0,333	0,275	0,394	0,249	0,080	[illegible]
0,196	0,274	0,214	0,248	0,266	0,263	0,340	0,280	0,403	0,254	0,082	[illegible]
0,200	0,279	0,218	0,254	0,272	0,268	0,348	0,286	0,411	0,259	0,084	[illegible]
0,205	0,285	0,223	0,259	0,277	0,274	0,355	0,292	0,420	0,265	0,085	[illegible]
0,209	0,291	0,227	0,264	0,283	0,279	0,362	0,298	0,428	0,270	0,087	[illegible]
0,213	0,296	0,232	0,269	0,288	0,285	0,369	0,304	0,436	0,275	0,089	[illegible]
0,217	0,302	0,236	0,274	0,294	0,290	0,376	0,310	0,445	0,281	0,091	[illegible]
0,221	0,308	0,241	0,280	0,299	0,296	0,383	0,316	0,453	0,286	0,092	[illegible]
0,225	0,314	0,245	0,285	0,305	0,301	0,390	0,321	0,462	0,291	0,094	[illegible]
0,229	0,319	0,250	0,290	0,310	0,307	0,397	0,327	0,470	0,296	0,096	[illegible]
0,233	0,325	0,254	0,295	0,316	0,312	0,404	0,333	0,478	0,302	0,097	[illegible]
0,237	0,331	0,258	0,300	0,322	0,318	0,111	0,339	0,487	0,307	0,099	[illegible]
0,241	0,336	0,263	0,305	0,327	0,323	0,419	0,345	0,495	0,312	0,101	[illegible]
0,245	0,342	0,267	0,311	0,333	0,329	0,426	0,351	0,504	0,318	0,102	[illegible]
0,250	0,348	0,272	0,316	0,338	0,331	0,433	0,356	0,512	0,323	0,104	[illegible]
0,254	0,354	0,276	0,321	0,344	0,340	0,440	0,362	0,520	0,328	0,106	[illegible]
0,258	0,359	0,281	0,326	0,349	0,345	0,447	0,368	0,529	0,334	0,108	[illegible]
0,262	0,365	0,285	0,331	0,355	0,351	0,454	0,374	0,537	0,339	0,109	[illegible]
0,266	0,371	0,290	0,337	0,360	0,356	0,461	0,380	0,546	0,344	0,111	[illegible]
0,270	0,376	0,291	0,342	0,366	0,361	0,468	0,386	0,554	0,349	0,113	[illegible]
0,274	0,382	0,299	0,347	0,371	0,367	0,475	0,392	0,562	0,355	0,114	[illegible]
0,278	0,388	0,303	0,352	0,377	0,372	0,482	0,397	0,571	0,360	0,116	[illegible]
0,282	0,394	0,308	0,357	0,383	0,378	0,490	0,403	0,579	0,365	0,118	[illegible]
0,286	0,400	0,312	0,362	0,388	0,383	0,497	0,409	0,588	0,371	0,120	[illegible]
0,291	0,405	0,316	0,368	0,394	0,389	0,504	0,415	0,596	0,376	0,121	[illegible]
0,295	0,411	0,321	0,373	0,399	0,391	0,511	0,421	0,604	0,381	0,123	[illegible]
0,299	0,417	0,325	0,378	0,405	0,400	0,518	0,427	0,613	0,387	0,125	[illegible]
0,303	0,422	0,330	0,383	0,410	0,405	0,525	0,433	0,621	0,392	0,127	[illegible]
0,307	0,428	0,334	0,388	0,416	0,411	0,532	0,438	0,630	0,397	0,128	[illegible]
0,311	0,434	0,339	0,394	0,421	0,416	0,539	0,444	0,638	0,402	0,130	[illegible]
0,315	0,440	0,343	0,399	0,427	0,422	0,516	0,450	0,646	0,408	0,132	[illegible]
0,319	0,445	0,348	0,404	0,433	0,427	0,553	0,456	0,655	0,413	0,133	[illegible]
0,323	0,451	0,352	0,409	0,438	0,433	0,561	0,462	0,663	0,418	0,135	[illegible]
0,327	0,457	0,357	0,414	0,444	0,438	0,568	0,468	0,672	0,424	0,137	[illegible]
0,332	0,462	0,361	0,419	0,449	0,444	0,575	0,473	0,680	0,429	0,138	[illegible]
0,336	0,468	0,366	0,425	0,455	0,119	0,582	0,479	0,688	0,434	0,140	[illegible]
0,340	0,474	0,370	0,430	0,460	0,455	0,589	0,485	0,697	0,439	0,142	[illegible]
0,344	0,480	0,375	0,435	0,466	0,460	0,596	0,491	0,705	0,445	0,144	[illegible]

Tabulae IV pars tertia.

Alumina phosphorica $Al^2O^3,PO^5=122,9$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	**Calcaria phosphorica** $3CaO,PO^5=155,5$	Calcium chloratum CaCl=55,5	Natrum phosphoric. basicum $3NaO,PO^5=164,5$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum NaCl=58,5	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^3,HO=84$	*Natrum carbonic. siccum* $NaO,CO^2=53$	**Alumina** $Al^2O^3=51,4$	**Alumina carbonica** $Al^2O^3,3CO^2=117,4$
0,348	0,485	0,379	0,440	0,471	0,466	0,603	0,497	0,714	0,450	0,145	0,333
0,352	0,491	0,383	0,415	0,477	0,471	0,610	0,503	0,722	0,455	0,147	0,337
0,356	0,496	0,388	0,451	0,482	0,477	0,617	0,509	0,730	0,461	0,149	0,341
0,360	0,501	0,392	0,456	0,488	0,482	0,624	0,514	0,739	0,466	0,150	0,345
0,364	0,507	0,397	0,461	0,493	0,488	0,632	0,520	0,747	0,471	0,152	0,349
0,368	0,514	0,401	0,466	0,499	0,493	0,639	0,526	0,756	0,477	0,154	0,352
0,372	0,519	0,406	0,471	0,505	0,499	0,646	0,532	0,764	0,482	0,156	0,356
0,377	0,525	0,410	0,476	0,510	0,504	0,653	0,538	0,772	0,487	0,157	0,360
0,381	0,531	0,415	0,482	0,516	0,510	0,660	0,544	0,781	0,493	0,159	0,364
0,385	0,537	0,419	0,487	0,521	0,515	0,667	0,550	0,789	0,498	0,161	0,368
0,369	0,542	0,424	0,492	0,527	0,520	0,674	0,555	0,798	0,503	0,163	0,372
0,393	0,548	0,428	0,497	0 532	0,526	0,681	0,561	0,806	0,508	0,164	0,375
0,397	0,554	0,433	0,502	0,538	0,531	0,688	0,567	0,814	0,514	0,166	0,379
0,401	0,560	0,437	0,508	0,544	0,537	0,695	0,573	0,823	0,519	0,168	0,383
0,405	0,565	0,441	0,513	0,549	0,542	0,703	0,579	0,831	0,524	0,169	0,387
0,409	0,571	0,446	0,518	0,555	0,548	0,710	0,585	0,840	0,530	0,171	0,391
0,413	0,577	0,450	0,523	0,560	0,553	0,717	0,590	0,848	0,535	0,173	0,395
0,418	0,582	0,455	0,528	0,566	0,559	0,724	0,596	0,856	0,540	0,174	0,399
0,422	0,588	0,459	0,533	0,571	0,564	0,731	0,602	0,865	0,546	0,176	0,403
0,426	0,594	0,464	0,539	0,577	0,570	0,738	0,608	0,873	0,551	0,178	0,407
0,430	0,600	0,468	0,544	0,582	0,575	0,745	0,614	0,882	0,556	0,180	0,411
0,434	0,605	0,473	0,549	0,588	0,581	0,752	0,620	0,890	0,561	0,181	0,414
0,438	0,611	0,477	0,554	0,593	0,586	0,759	0,626	0,898	0,567	0,183	0,418
0,442	0,617	0,482	0,559	0,599	0,592	0,766	0,631	0,907	0,572	0,185	0,422
0,446	0,622	0,486	0,565	0,605	0,597	0,774	0,637	0,915	0,577	0,187	0,426
0,450	0,628	0,491	0,570	0,610	0,603	0,781	0,643	0,924	0,583	0,188	0,430
0,454	0,634	0,495	0,575	0,616	0,608	0,788	0,649	0,932	0,588	0,190	0,434
0,458	0,640	0,500	0,580	0,621	0,614	0,795	0,655	0,940	0,593	0,192	0,438
0,463	0,645	0,504	0,585	0,627	0,619	0,802	0,661	0,949	0,599	0,193	0,442
0,467	0,651	0,508	0,590	0,632	0,625	0,809	0,667	0,957	0,604	0,195	0,446
0,471	0,657	0,513	0,596	0,638	0,630	0,816	0,672	0,966	0,609	0,197	0,450
0,475	0,662	0,517	0,601	0,643	0,636	0,823	0,678	0,974	0,614	0,198	0,454
0,479	0,668	0,522	0,606	0,649	0,641	0,830	0,684	0,982	0,620	0,200	0,458
0,483	0,674	0,526	0,611	0,655	0,647	0,837	0,690	0,991	0,625	0,202	0,461
0,487	0,680	0,531	0,616	0,660	0,652	0,845	0,696	0,999	0,630	0,204	0,465
0,491	0,685	0,535	0,622	0,666	0,658	0,852	0,702	1,008	0,636	0,205	0,469
0,496	0,691	0,540	0,627	0,671	0,663	0,859	0,707	1,016	0,641	0,207	0,473
0,500	0,697	0,544	0,632	0,677	0,669	0,866	0,713	1,024	0,646	0,209	0,477
0,504	0,702	0,549	0,637	0,682	0,674	0,873	0,719	1,033	0,652	0,210	0,481
0,508	0,708	0,553	0,642	0,688	0,680	0,880	0,725	1,011	0,657	0,212	0,484
0,512	0,714	0,557	0,647	0,693	0,685	0,887	0,731	1,050	0,662	0,214	0,488
0,516	0,720	0,562	0,653	0,699	0,691	0,894	0,737	1,058	0,667	0,216	0,492
0,520	0,725	0,566	0,658	0,704	0,696	0,901	0,743	1,066	0,673	0,217	0,496
0,524	0,731	0,571	0,663	0,710	0,702	0,908	0,748	1,074	0,678	0,219	0,500
0,528	0,787	0,575	0,668	0,716	0,707	0,916	0,754	1,083	0,683	0,221	0,504
0,532	0,742	0,580	0,673	0,721	0,713	0,923	0,760	1,092	0,689	0,222	0,508
0,536	0,748	0,584	0,679	0,727	0,718	0,930	0,766	1,100	0,694	0,224	0,512
0,540	0,754	0,589	0,684	0,732	0,724	0,937	0,772	1,108	0,699	0,226	0,516

Tabulae IV pars quarta.

Alumina phosphorica $Al^2O^3,PO^5=122,9$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	**Calcaria phosphorica** $3CaO,PO^5=155,5$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	Natrum phosphoric. basicum $3NaO,PO^5=164,5$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	*Natrum carbonic. siccum* $NaO,CO^2=53$	**Alumina** $Al^2O^3=51,4$	Alumin…
0,545	0,759	0,593	0,689	0,738	0,729	0,944	0,778	1,117	0,704	0,228	0
0,549	0,765	0,598	0,694	0,743	0,735	0,951	0,784	1,125	0,710	0,229	0
0,553	0,771	0,602	0,699	0,749	0,740	0,958	0,789	1,134	0,715	0,231	0
0,557	0,777	0,607	0,704	0,754	0,746	0,965	0,795	1,142	0,720	0,233	0
0,561	0,782	0,611	0,710	0,760	0,751	0,972	0,801	1,150	0,726	0,234	0,
0,565	0,788	0,616	0,715	0,766	0,757	0,979	0,807	1,159	0,731	0,236	0,
0,569	0,794	0,620	0,720	0,771	0,762	0,987	0,813	1,167	0,736	0,238	0,
0,573	0,799	0,624	0,725	0,777	0,767	0,994	0,819	1,176	0,742	0,240	0,
0,577	0,805	0,629	0,730	0,782	0,773	1,001	0,824	1,184	0,747	0,241	0,
0,581	0,811	0,633	0,736	0,788	0,778	1,008	0,830	1,192	0,752	0,243	0,
0,586	0,817	0,638	0,741	0,793	0,784	1,015	0,836	1,201	0,758	0,245	0,
0,590	0,822	0,642	0,746	0,799	0,789	1,022	0,842	1,209	0,763	0,246	0,
0,594	0,828	0,647	0,751	0,804	0,795	1,029	0,848	1,218	0,768	0,248	0,
0,598	0,834	0,651	0,756	0,810	0,800	1,036	0,854	1,226	0,773	0,250	0,
0,602	0,839	0,656	0,761	0,815	0,806	1,043	0,860	1,234	0,779	0,252	0,
0,606	0,845	0,660	0,767	0,821	0,811	1,050	0,865	1,243	0,784	0,253	0,
0,610	0,851	0,665	0,772	0,827	0,817	1,058	0,871	1,251	0,789	0,255	0,
0,614	0,857	0,669	0,777	0,832	0,822	1,065	0,877	1,260	0,795	0,257	0,
0,618	0,862	0,674	0,782	0,838	0,828	1,072	0,883	1,268	0,800	0,258	0,
0,622	0,868	0,678	0,787	0,843	0,833	1,079	0,889	1,276	0,805	0,260	0,
0,626	0,874	0,682	0,793	0,849	0,839	1,086	0,895	1,285	0,811	0,262	0,
0,631	0,880	0,687	0,798	0,854	0,844	1,093	0,901	1,293	0,816	0,263	0,
0,635	0,885	0,691	0,803	0,860	0,850	1,100	0,906	1,302	0,821	0,265	0,
0,639	0,891	0,696	0,808	0,865	0,855	1,107	0,912	1,310	0,826	0,267	0,
0,643	0,897	0,700	0,813	0,871	0,861	1,114	0,918	1,318	0,832	0,269	0,
0,647	0,902	0,705	0,818	0,877	0,866	1,121	0,924	1,327	0,837	0,270	0,
0,651	0,908	0,709	0,824	0,882	0,872	1,129	0,930	1,335	0,842	0,272	0,
0,655	0,914	0,714	0,829	0,888	0,877	1,136	0,936	1,344	0,848	0,274	0,
0,659	0,919	0,718	0,834	0,893	0,882	1,143	0,941	1,352	0,853	0,276	0,
0,663	0,925	0,723	0,839	0,899	0,888	1,150	0,947	1,360	0,858	0,277	0,
0,667	0,931	0,727	0,844	0,904	0,893	1,157	0,953	1,369	0,864	0,279	0,
0,672	0,937	0,732	0,850	0,910	0,899	1,164	0,959	1,377	0,869	0,281	0.
0,676	0,942	0,736	0,855	0,915	0,904	1,171	0,965	1,386	0,874	0,282	0,
0,680	0,948	0,740	0,860	0,921	0,910	1,178	0,971	1,394	0,879	0,284	0,
0,684	0,954	0,745	0,865	0,926	0,915	1,185	0,977	1,402	0,885	0,286	0,
0,688	0,959	0,749	0,870	0,932	0,921	1,192	0,982	1,411	0,890	0,288	0,
0,692	0,965	0,754	0,875	0,938	0,926	1,200	0,988	1,419	0,895	0,289	0,
0,696	0,971	0,758	0,881	0,943	0,932	1,207	0,994	1,428	0,901	0,291	0,
0,700	0,977	0,763	0,886	0,949	0,937	1,214	1,000	1,436	0,906	0,293	0.
0,704	0,982	0,767	0,891	0,954	0,943	1,221	1,006	1,444	0,911	0,294	0.
0,708	0,988	0,772	0,896	0,960	0,948	1,228	1,012	1,453	0,917	0,296	0
0,713	0,994	0,776	0,901	0,965	0,954	1,235	1,018	1,461	0,922	0,298	0
0,717	0,999	0,781	0,907	0,971	0,959	1,242	1,023	1,470	0,927	0,299	0
0,721	1,005	0,785	0,912	0,976	0,965	1,249	1,029	1,478	0,932	0,301	0

Additamentum 1

Tabulam IV supplens.

Alumina $Al^2O^3=51,4$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Natrum bicarbonicum $NaO,2CO^2,HO=84$	*Natrum carbonic. siccum* $NaO,CO^2=53$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$
0,001	0,0033	0,0026	0,0049	0,0031	0,004	0,0034
0,002	0,0066	0,0052	0,0098	0,0062	0,008	0,0068
0,003	0,0100	0,0078	0,0147	0,0093	0,012	0,0102
0,100	0,333	0,260	0,490	0,312	0,414	0,341
0,200	0,667	0,521	0,980	0,623	0,829	0,683
0,300	1,000	0,781	1,471	0,935	1,243	1,024
0,400	1,333	1,042	1,961	1,247	1,658	1,366
0,500	1,667	1,302	2,452	1,559	2,072	1,707
0,600	2,001	1,563	2,942	1,871	2,486	2,049
1,000	3,335	2,605	4,903	3,117	4,145	3,415
2,000	6,670	5,211	9,806	6,235	8,289	6,830
3,000	10,000	7,816	14,710	9,353	12,434	10,245
4,000	13,340	10,421	19,613	12,471	16,579	13,660
5,000	16,675	13,027	24,517	15,588	20,724	17,075
6,000	20,010	15,632	29,421	18,706	24,868	20,490

Alumina carbonica $Al^2O^3,3CO^2=117,4$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Natrum bicarbonicum $NaO,2CO^2,HO=84$	*Natrum carbonic. siccum* $NaO,CO^2=53$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$
0,001	0,0014	0,0011	0,002	0,0013	0,0018	0,0015
0,002	0,003	0,0023	0,004	0,0027	0,0036	0,003
0,003	0,004	0,0034	0,006	0,0041	0,005	0,0045
0,004	0,0058	0,0045	0,008	0,0054	0,007	0,006
0,005	0,007	0,0057	0,010	0,0068	0,009	0,0074
0,100	0,146	0,140	0,214	0,135	0,181	0,149
0,200	0,292	0,228	0,429	0,271	0,362	0,299
0,300	0,438	0,342	0,644	0,406	0,544	0,448
0,400	0,584	0,456	0,858	0,542	0,725	0,598
0,500	0,730	0,570	1,073	0,677	0,907	0,747
0,600	0,877	0,684	1,287	0,813	1,088	0,897
0,700	1,023	0,798	1,502	0,948	1,270	1,046
0,800	1,169	0,912	1,716	1,083	1,451	1,196
0,900	1,315	1,026	1,931	1,219	1,632	1,345
1,000	1,461	1,140	2,146	1,354	1,814	1,495
2,000	2,923	2,281	4,293	2,708	3,628	2,990
3,000	4,384	3,421	6,439	4,063	5,443	4,485
4,000	5,846	4,562	8,586	5,417	7,257	5,980
5,000	7,308	5,702	10,733	6,772	9,071	7,475

Additamentum 2

Tabulam IV supplens.

Alumina phosphorica $Al^2O^3,PO^5=122,9$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Natrum phosphoric. basicum $3NaO,PO^5=164,5$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$
0,001	0,0014	0,001	0,0013	0,0017	0,0014
0,002	0,0027	0,002	0,0026	0,0034	0,0028
0,003	0,0041	0,003	0,0040	0,0052	0,0042
0,004	0,0055	0,004	0,0053	0,0069	0,0057
0,005	0,0069	0,005	0,0067	0,0086	0,0071
0,100	0,139	0,109	0,134	0,173	0,143
0,200	0,278	0,218	0,267	0,346	0,285
0,300	0,418	0,326	0,401	0,520	0,428
0,400	0,557	0,435	0,535	0,693	0,571
0,500	0,697	0,544	0,669	0,866	0,714
1,000	1,394	1,089	1,338	1,733	1,427
2,000	2,788	2,178	2,676	3,466	2,855
3,000	4,183	3,268	4,015	5,199	4,283
4,000	5,577	4,357	5,353	6,932	5,711
5,000	6,972	5,446	6,691	8,664	7,139

Calcario phosphorica $3CaO,PO^5=155,5$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	Natrum phosphoric. basicum $3NaO,PO^5=164,5$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$
0,001	0,001	0,001	0,001
0,002	0,002	0,002	0,002
0,003	0,003	0,003	0,003
0,004	0,004	0,004	0,004
0,005	0,005	0,005	0,005
1,000	1,071	1,058	1,128
2,000	2,141	2,115	2,257
3,000	3,212	3,173	3,386
4,000	4,283	4,231	4,515
5,000	5,354	5,289	5,643

TABULA V

comparans pondera aequivalentia

Aluminis natrici exsiccati et **Aluminis kalici crystallisati**

substantiarumque ad efficiendas

Aluminam,
Aluminam carbonicam,
Aluminam phosphoricam,
Aluminam silicicam.

[illegible] $Al^2O^3,PO^5=122,9$	Natrum phosphoricum basicum $3NaO,PO^5=164,5$	*Alumen natricum exsiccatum* $NaO,SO^3;Al^2O^3,3SO^3=242,4$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	**Alumina** $Al^2O^3=51,4$	**Alumina carbonica** $Al^2O^3,3CO^2=117,4$	*Natrum carbonicum sicc.* $NaO,CO^2=53$	**Alumina silicica** $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	*Alumen kalicum crystall.* $KaO,SO^3;Al^2O^3,SO^3+24HO=474,4$	Kali sulfuricum ex Alumine kalico ($KaO,SO^3=87$)	et Natrum sulfuricum ($NaO,SO^3=71$)
01	0,0013	0,0019	0,002	0,0004	0,0009	0,001	0,001	0,0013	0,0038	0,0007	0,002
02	0,0026	0,0039	0,004	0,0008	0,0019	0,002	0,002	0,003	0,0077	0,0014	0,003
03	0,0040	0,0059	0,007	0,0012	0,0028	0,004	0,003	0,004	0,0115	0,0021	0,005
04	0,0053	0,0079	0,009	0,0017	0,0038	0,005	0,004	0,006	0,0154	0,0028	0,007
05	0,0067	0,0099	0,011	0,0021	0,0048	0,006	0,006	0,007	0,0193	0,0035	0,008
06	0,0080	0,0118	0,014	0,0025	0,0057	0,008	0,007	0,009	0,0231	0,0042	0,010
07	0,0093	0,0138	0,016	0,0029	0,0067	0,009	0,008	0,010	0,0268	0,0049	0,012
08	0,0107	0,0157	0,018	0,0033	0,0076	0,010	0,009	0,012	0,0308	0,0056	0,013
9	0,0120	0,0177	0,021	0,0038	0,0086	0,012	0,010	0,013	0,0347	0,0063	0,015
0	0,0134	0,0197	0,023	0,0042	0,0095	0,013	0,011	0,015	0,0386	0,007	0,017
1	0,0147	0,0217	0,025	0,0046	0,0105	0,014	0,012	0,016	0,0424	0,0077	0,019
2	0,016	0,024	0,028	0,005	0,011	0,015	0,014	0,018	0,0462	0,0084	0,021
6	0,022	0,032	0,037	0,007	0,015	0,021	0,018	0,024	0,063	0,011	0,028
[illegible]	0,027	0,040	0,047	0,008	0,019	0,026	0,023	0,030	0,079	0,014	0,035
1	0,033	0,048	0,056	0,010	0,023	0,031	0,028	0,036	0,094	0,017	0,042
[illegible]	0,038	0,056	0,066	0,012	0,027	0,037	0,033	0,042	0,110	0,020	0,049
[illegible]	0,043	0,064	0,075	0,013	0,031	0,042	0,037	0,048	0,126	0,023	0,056
[illegible]	0,049	0,072	0,085	0,015	0,035	0,047	0,042	0,055	0,142	0,026	0,064
[illegible]	0,054	0,080	0,094	0,017	0,039	0,053	0,047	0,061	0,158	0,029	0,071
[illegible]	0,060	0,088	0,104	0,019	0,043	0,058	0,051	0,067	0,174	0,032	0,078
[illegible]	0,065	0,097	0,113	0,020	0,047	0,063	0,056	0,073	0,189	0,034	0,085
[illegible]	0,071	0,105	0,123	0,022	0,050	0,068	0,061	0,079	0,205	0,037	0,092
[illegible]	0,076	0,113	0,132	0,024	0,051	0,074	0,066	0,085	0,221	0,040	0,099
[illegible]	0,082	0,121	0,142	0,025	0,058	0,079	0,070	0,091	0,237	0,043	0,106
[illegible]	0,087	0,129	0,151	0,027	0,062	0,084	0,075	0,097	0,253	0,046	0,113
[illegible]	0,093	0,137	0,161	0,029	0,066	0,090	0,080	0,103	0,268	0,049	0,120
[illegible]	0,098	0,145	0,170	0,031	0,070	0,095	0,084	0,109	0,284	0,052	0,127
[illegible]	0,104	0,153	0,179	0,032	0,074	0,100	0,089	0,116	0,300	0,055	0,135
[illegible]	0,109	0,161	0,189	0,034	0,078	0,106	0,094	0,122	0,316	0,058	0,142
[illegible]	0,115	0,169	0,198	0,036	0,082	0,111	0,099	0,128	0,332	0,061	0,149
[illegible]	0,120	0,177	0,208	0,037	0,086	0,116	0,103	0,134	0,347	0,063	0,156
1	0,126	0,185	0,217	0,039	0,090	0,122	0,108	0,140	0,363	0,066	0,163
[illegible]	0,131	0,194	0,227	0,041	0,094	0,127	0,113	0,146	0,379	0,069	0,170

Tabulae V pars altera.

Alumina phosphorica $Al^2O^3,PO^5=122,9$	Natrum phosphoricum basicum $3NaO,PO^5=164,5$	*Alumen natricum exsiccatum* $NaO,SO^3,Al^2O^3,3SO^3=242,4$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	**Alumina** $Al^2O^3=51,4$	**Alumina carbonica** $Al^2O^3,3CO^2=117,4$	*Natrum carbonicum sicc.* $NaO,CO^2=53$	**Alumina silicica** $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	*Alumen kalicum crystall.* $KaO,SO^3,Al^2O^3,SO^3+24HO=474,4$	Kali sulfuricum ex Alumine kalico ($KaO,SO^3=87$) et	[illegible]
0,102	0,137	0,202	0,236	0,042	0,098	0,132	0,117	0,152	0,395	0,072	[illegible]
0,106	0,142	0,210	0,246	0,043	0,102	0,137	0,122	0,158	0,411	0,075	[illegible]
0,110	0,148	0,218	0,255	0,045	0,105	0,143	0,127	0,164	0,427	0,078	[illegible]
0,114	0,153	0,226	0,265	0,047	0,109	0,148	0,132	0,170	0,442	0,081	[illegible]
0,118	0,159	0,234	0,274	0,049	0,113	0,153	0,136	0,177	0,458	0,084	[illegible]
0,123	0,164	0,242	0,284	0,051	0,117	0,159	0,141	0,183	0,474	0,087	[illegible]
0,127	0,170	0,250	0,293	0,053	0,121	0,164	0,146	0,189	0,490	0,090	[illegible]
0,131	0,175	0,258	0,303	0,055	0,125	0,169	0,150	0,195	0,506	0,092	[illegible]
0,135	0,181	0,266	0,312	0,056	0,129	0,175	0,155	0,201	0,521	0,095	[illegible]
0,139	0,186	0,274	0,321	0,058	0,133	0,180	0,160	0,207	0,537	0,098	[illegible]
0,143	0,192	0,282	0,331	0,060	0,137	0,185	0,165	0,213	0,553	0,101	[illegible]
0,147	0,197	0,290	0,340	0,062	0,141	0,190	0,169	0,219	0,569	0,104	[illegible]
0,151	0,202	0,299	0,350	0,063	0,145	0,196	0,174	0,225	0,585	0,107	[illegible]
0,155	0,208	0,307	0,359	0,065	0,149	0,201	0,179	0,231	0,600	0,110	[illegible]
0,159	0,213	0,315	0,369	0,067	0,152	0,206	0,183	0,238	0,616	0,113	[illegible]
0,164	0,219	0,323	0,378	0,068	0,156	0,212	0,188	0,244	0,632	0,116	[illegible]
0,168	0,224	0,331	0,388	0,070	0,160	0,217	0,193	0,250	0,648	0,119	[illegible]
0,172	0,230	0,339	0,397	0,072	0,164	0,222	0,199	0,256	0,664	0,121	[illegible]
0,176	0,235	0,347	0,407	0,073	0,168	0,228	0,202	0,262	0,680	0,124	[illegible]
0,180	0,241	0,355	0,416	0,075	0,172	0,233	0,207	0,268	0,695	0,127	[illegible]
0,184	0,246	0,363	0,426	0,077	0,176	0,238	0,212	0,274	0,711	0,130	[illegible]
0,188	0,252	0,371	0,435	0,079	0,180	0,243	0,216	0,280	0,727	0,133	[illegible]
0,192	0,257	0,379	0,445	0,080	0,184	0,249	0,221	0,286	0,743	0,136	[illegible]
0,196	0,263	0,387	0,454	0,082	0,188	0,250	0,226	0,292	0,759	0,139	[illegible]
0,200	0,268	0,395	0,463	0,084	0,192	0,259	0,231	0,299	0,774	0,142	[illegible]
0,205	0,274	0,404	0,473	0,085	0,195	0,265	0,235	0,305	0,790	0,145	[illegible]
0,209	0,279	0,412	0,482	0,087	0,199	0,270	0,240	0,311	0,806	0,148	[illegible]
0,213	0,285	0,420	0,492	0,089	0,202	0,275	0,245	0,317	0,822	0,150	[illegible]
0,217	0,290	0,428	0,501	0,091	0,206	0,281	0,249	0,323	0,838	0,153	[illegible]
0,221	0,296	0,436	0,511	0,092	0,210	0,286	0,254	0,329	0,853	0,156	[illegible]
0,225	0,301	0,444	0,520	0,094	0,214	0,291	0,259	0,335	0,869	0,159	[illegible]
0,229	0,307	0,452	0,530	0,096	0,218	0,296	0,264	0,341	0,885	0,162	[illegible]
0,233	0,312	0,460	0,539	0,097	0,222	0,302	0,268	0,347	0,901	0,165	[illegible]
0,237	0,318	0,468	0,549	0,099	0,226	0,307	0,273	0,353	0,917	0,168	[illegible]
0,241	0,323	0,476	0,558	0,101	0,230	0,312	0,278	0,360	0,932	0,171	[illegible]
0,245	0,329	0,484	0,568	0,102	0,234	0,318	0,282	0,366	0,948	0,174	[illegible]
0,250	0,334	0,492	0,577	0,104	0,238	0,323	0,287	0,372	0,964	0,177	[illegible]
0,254	0,340	0,501	0,587	0,106	0,242	0,328	0,292	0,378	0,980	0,179	[illegible]
0,258	0,345	0,509	0,596	0,108	0,246	0,334	0,297	0,384	0,996	0,182	[illegible]
0,262	0,351	0,516	0,605	0,109	0,250	0,339	0,302	0,390	1,011	0,185	[illegible]
0,266	0,356	0,525	0,615	0,111	0,254	0,344	0,306	0,396	1,027	0,188	[illegible]
0,270	0,361	0,533	0,624	0,113	0,258	0,349	0,311	0,402	1,043	0,191	[illegible]
0,274	0,367	0,541	0,634	0,114	0,262	0,355	0,316	0,408	1,059	0,194	[illegible]
0,278	0,372	0,549	0,643	0,116	0,266	0,360	0,320	0,414	1,075	0,197	[illegible]
0,282	0,378	0,557	0,653	0,118	0,270	0,365	0,325	0,421	1,091	0,200	[illegible]

Tabulae V pars tertia.

$Al^2O^3,PO^5=122,9$	**Natrum phosphoricum basicum** $3NaO,PO^5=164,5$	*Alumen natricum exsiccatum* $NaO,SO^3,Al^2O^3,3SO^3=242,4$	**Natrum sulfuricum siccum** $NaO,SO^3=71$	**Alumina** $Al^2O^3=51,4$	**Alumina carbonica** $Al^2O^3,3CO^2=117,4$	*Natrum carbonicum sicc.* $NaO,CO^2=53$	**Alumina silicica** $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	**Natrum silicicum** $3NaO,2SiO^3=183$	*Alumen kalicum crystall.* $KaO,SO^3,Al^2O^3,3SO^3+24HO=474,4$	**Kali sulfuricum ex Alumine kalico** $(KaO,SO^3=87)$	et **Natrum sulfuricum** $(NaO,SO^3=71)$
6	0,383	0,565	0,662	0,120	0,273	0,371	0,330	0,427	1,106	0,203	0,497
1	0,389	0,573	0,672	0,121	0,277	0,376	0,334	0,433	1,122	0,206	0,504
5	0,394	0,581	0,681	0,123	0,281	0,381	0,339	0,439	1,138	0,208	0,511
9	0,400	0,589	0,691	0,125	0,285	0,387	0,344	0,445	1,154	0,211	0,518
3	0,405	0,598	0,700	0,127	0,289	0,392	0,348	0,451	1,170	0,214	0,525
7	0,411	0,606	0,710	0,128	0,293	0,397	0,353	0,457	1,185	0,217	0,532
1	0,416	0,614	0,719	0,130	0,297	0,402	0,358	0,463	1,201	0,220	0,539
5	0,422	0,622	0,729	0,132	0,301	0,408	0,363	0,469	1,217	0,223	0,546
9	0,427	0,630	0,738	0,133	0,305	0,413	0,367	0,475	1,233	0,226	0,553
3	0,433	0,638	0,747	0,135	0,309	0,418	0,372	0,482	1,249	0,229	0,561
7	0,438	0,646	0,757	0,137	0,313	0,424	0,377	0,488	1,264	0,232	0,568
2	0,444	0,654	0,766	0,138	0,317	0,429	0,381	0,494	1,280	0,235	0,575
6	0,449	0,662	0,776	0,140	0,321	0,434	0,386	0,500	1,296	0,237	0,582
0	0,455	0,670	0,785	0,142	0,324	0,439	0,391	0,506	1,312	0,240	0,589
4	0,460	0,678	0,795	0,144	0,329	0,445	0,396	0,512	1,328	0,243	0,596
8	0,466	0,686	0,804	0,145	0,333	0,450	0,400	0,518	1,344	0,246	0,603
2	0,471	0,694	0,814	0,147	0,337	0,455	0,405	0,524	1,359	0,249	0,610
6	0,477	0,703	0,823	0,149	0,341	0,461	0,410	0,530	1,375	0,252	0,617
0	0,482	0,711	0,833	0,150	0,345	0,466	0,414	0,536	1,391	0,255	0,624
4	0,488	0,719	0,842	0,152	0,349	0,471	0,419	0,543	1,407	0,258	0,632
8	0,493	0,727	0,852	0,154	0,352	0,477	0,424	0,549	1,423	0,261	0,639
2	0,499	0,735	0,861	0,156	0,356	0,482	0,428	0,555	1,438	0,264	0,646
7	0,504	0,743	0,871	0,157	0,360	0,487	0,433	0,561	1,454	0,266	0,653
1	0,510	0,751	0,880	0,159	0,364	0,493	0,438	0,567	1,470	0,269	0,660
5	0,515	0,759	0,889	0,161	0,368	0,498	0,443	0,573	1,486	0,272	0,667
9	0,520	0,767	0,899	0,163	0,372	0,503	0,447	0,579	1,502	0,275	0,674
3	0,526	0,775	0,908	0,164	0,375	0,508	0,452	0,585	1,517	0,278	0,681
7	0,531	0,783	0,918	0,166	0,379	0,514	0,457	0,591	1,533	0,281	0,688
1	0,537	0,791	0,927	0,168	0,383	0,519	0,462	0,597	1,549	0,284	0,695
5	0,542	0,800	0,937	0,169	0,387	0,524	0,466	0,604	1,565	0,287	0,703
9	0,548	0,808	0,946	0,171	0,391	0,530	0,471	0,610	1,581	0,290	0,710
3	0,553	0,816	0,956	0,173	0,395	0,535	0,476	0,616	1,596	0,293	0,717
8	0,559	0,824	0,965	0,174	0,399	0,540	0,480	0,622	1,612	0,295	0,724
2	0,564	0,832	0,975	0,176	0,403	0,546	0,485	0,628	1,628	0,298	0,731
6	0,570	0,840	0,984	0,178	0,407	0,551	0,490	0,634	1,644	0,301	0,738
0	0,575	0,848	0,994	0,180	0,411	0,556	0,494	0,640	1,660	0,304	0,745
4	0,581	0,856	1,003	0,181	0,414	0,561	0,499	0,646	1,675	0,307	0,752
8	0,586	0,864	1,013	0,183	0,418	0,567	0,504	0,652	1,691	0,310	0,759
2	0,592	0,872	1,022	0,185	0,422	0,572	0,509	0,658	1,707	0,313	0,766
6	0,597	0,880	1,031	0,187	0,426	0,577	0,513	0,665	1,723	0,316	0,774
0	0,603	0,888	1,041	0,188	0,430	0,583	0,518	0,671	1,739	0,319	0,781
4	0,608	0,896	1,050	0,190	0,434	0,588	0,523	0,677	1,755	0,322	0,788
8	0,614	0,905	1,060	0,192	0,438	0,593	0,527	0,683	1,770	0,324	0,795
3	0,619	0,913	1,069	0,193	0,442	0,599	0,532	0,689	1,786	0,327	0,802
67	0,625	0,921	1,079	0,195	0,446	0,604	0,537	0,695	1,802	0,330	0,809

Tabulae V pars quarta.

Alumina phosphorica $Al^2O^3,PO^5=122,9$	Narum phosphoricum basicum $3NaO,PO^5=164,5$	*Alumen natricum exsiccatum* $NaO,SO^3;Al^2O^3,3SO^3=242,4$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	**Alumina** $Al^2O^3=51,4$	**Alumina carbonica** $Al^2O^3,3CO^2=117,4$	*Natrum carbonicum sicc.* $NaO,CO^2=53$	**Alumina silicica** $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	*Alumen kalicum crystall.* $KaO,SO^3;Al^2O^3,3SO^3+24HO=474,4$	Kali sulfuricum ex Alumine kalico ($KaO,SO^3=87$)	et Natrum sulfuricum ($NaO,SO^3=71$)
0,471	0,630	0,929	1,088	0,197	0,450	0,609	0,542	0,701	1,818	0,333	0,816
0,475	0,636	0,937	1,098	0,198	0,454	0,614	0,546	0,707	1,834	0,336	0,823
0,479	0,641	0,945	1,107	0,200	0,458	0,620	0,551	0,713	1,849	0,339	0,830
0,483	0,647	0,953	1,117	0,202	0,461	0,625	0,556	0,719	1,865	0,342	0,837
0,487	0,652	0,961	1,126	0,204	0,465	0,630	0,560	0,726	1,881	0,345	0,845
0,491	0,658	0,969	1,136	0,205	0,469	0,636	0,565	0,732	1,897	0,348	0,852
0,496	0,663	0,977	1,145	0,207	0,473	0,641	0,570	0,738	1,913	0,351	0,859
0,500	0,669	0,985	1,155	0,209	0,477	0,646	0,575	0,744	1,928	0,353	0,866
0,504	0,674	0,993	1,164	0,210	0,481	0,652	0,579	0,750	1,944	0,356	0,873
0,508	0,680	1,002	1,173	0,212	0,484	0,657	0,584	0,756	1,960	0,359	0,880
0,512	0,685	1,010	1,183	0,214	0,488	0,662	0,589	0,762	1,976	0,362	0,887
0,516	0,691	1,018	1,193	0,216	0,492	0,667	0,593	0,768	1,992	0,365	0,894
0,600	0,802	1,183	1,386	0,251	0,573	0,776	0,690	0,893	2,316	0,424	1,040
0,700	0,936	1,380	1,617	0,293	0,668	0,905	0,805	1,042	2,702	0,495	1,213
0,800	1,070	1,578	1,848	0,335	0,764	1,035	0,920	1,191	3,088	0,566	1,386
0,900	1,204	1,775	2,080	0 377	0,859	1,164	1,035	1,340	3,474	0,637	1,559
1,000	1,339	1,972	2,311	0,419	0,955	1,294	1,150	1,489	3,860	0,708	1,733

Additamenta

Tabulam V supplens.

Alumina $Al^2O=51,4$	*Alumen natricum exsiccatum*	*Natrum carbonicum* $NaO,CO^2=53$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$
0,001	0,0047	0,0031	0,0055
0,002	0,0094	0,0062	0,0110
0,003	0,0141	0,0092	0,0165
0,004	0,0188	0,0123	0,0221
0,005	0,0235	0,0154	0,0276
0,006	0,0283	0,0185	0,0331
0,007	0,0330	0,0216	0,0386
0,008	0,0377	0,0247	0,0442
0,009	0,0424	0,0278	0,0497
0,010	0,0471	0,0309	0,0552

Alumina carbonica $Al^2O^3,3CO^2=117,4$	*Alumen natricum exsiccatum*	*Natrum carbonicum* $NaO,CO^2=53$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$
0,001	0,0020	0,0013	0,0024
0,002	0,0041	0,0027	0,0048
0,003	0,0062	0,0040	0,0072
0,004	0,0082	0,0054	0,0097
0,005	0,0103	0,0067	0,0121
0,006	0,0124	0,0081	0,0145
0,007	0,0144	0,0095	0,0169
0,008	0,0165	0,0108	0,0193
0,009	0,0185	0,0122	0,0217
0,010	0,0206	0,0135	0,0242

Alumina silicica $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	*Alumen natricum exsiccatum*	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$
0,001	0,0017	0,0013	0,002
0,002	0,0034	0,0026	0,004
0,003	0,0051	0,0038	0,006
0,004	0,0068	0,0051	0,008
0,005	0,0085	0,0064	0,010
0,006	0,0103	0,0077	0,012
0.007	0,0120	0,0090	0,014
0,008	0,0137	0,0103	0,016
0,009	0,0154	0,0116	0,019
0,010	0,0171	0,0129	0,020

TABULA VI

comparans pondera aequivalentia substantiarum ad nonnulla

Brometa, Fluoreta, Jodeta

Calcii et **Magnesii**.

efficienda pertinentium.

Calcium bromatum CaBr=100	**Calcium fluoratum** CaFl=39	**Calcium jodatum** CaJ=147	**Magnesium bromatum** MgBr=92	**Magnesium jodatum** MgJ=139	Natrium bromatum NaBr=103	Natrium jodatum NaJ=150	Natrium fluoratum NaFl=42	Calcaria sulfur. sicc. $CaO,SO^3=68$	Calcium chloratum CaCl=55,5	Magnesia sulfurica $MgO,SO^3=60$	Magnes. chloratum MgCl=47,5	Natrum sulfuric. sicc. $NaO,SO^3=71$
0,010	0,004	0,014	0,009	0,014	0,010	0,015	0,004	0,007	0,005	0,006	0,004	0,0[illegible]
0,020	0,007	0,029	0,018	0,027	0,020	0,030	0,008	0,013	0,011	0,012	0,009	0,0[illegible]
0,030	0,011	0,044	0,027	0,041	0,031	0,045	0,012	0,020	0,016	0,018	0,014	0,0[illegible]
0,040	0,015	0,058	0,036	0,055	0,041	0,060	0,016	0,027	0,022	0,024	0,019	0,0[illegible]
0,050	0,019	0,073	0,046	0,069	0,051	0,075	0,021	0,034	0,027	0,030	0,023	0,0[illegible]
0,060	0,023	0,088	0,055	0,083	0,062	0,090	0,025	0,040	0,033	0,036	0,028	0,04[illegible]
0,070	0,027	0,103	0,064	0,097	0,072	0,105	0,029	0,047	0,038	0,042	0,033	0,04[illegible]
0,080	0,031	0,117	0,073	0,111	0,082	0,120	0,033	0,054	0,044	0,048	0,038	0,05[illegible]
0,090	0,035	0,132	0,082	0,125	0,092	0,135	0,037	0,061	0,049	0,054	0,042	0,06[illegible]
0,100	0,039	0,147	0,092	0,139	0,103	0,150	0,042	0,068	0,055	0,060	0,047	0,071
0,110	0,043	0,161	0,101	0,153	0,113	0,165	0,046	0,074	0,061	0,066	0,052	0,078
0,120	0,046	0,176	0,110	0,166	0,123	0,180	0,050	0,081	0,066	0,072	0,057	0,085
0,130	0,050	0,191	0,119	0,180	0,134	0,195	0,054	0,088	0,072	0,078	0,061	0,092
0,140	0,054	0,205	0,128	0,194	0,144	0,210	0,058	0,095	0,077	0,084	0,066	0,099
0,150	0,058	0,220	0,138	0,208	0,154	0,225	0,063	0,102	0,083	0,090	0,071	0,106
0,160	0,062	0,235	0,147	0,222	0,164	0,240	0,067	0,108	0,088	0,096	0,076	0,113
0,170	0,066	0,250	0,156	0,236	0,175	0,255	0,071	0,115	0,094	0,102	0,080	0,120
0,180	0,070	0,264	0,165	0,250	0,185	0,270	0,075	0,122	0,099	0,108	0,085	0,127
0,190	0,071	0,279	0,174	0,264	0,195	0,285	0,079	0,129	0,105	0,114	0,090	0,135
0,200	0,078	0,294	0,184	0,278	0,206	0,300	0,084	0,136	0,111	0,120	0,095	0,142
0,210	0,082	0,308	0,193	0,292	0,216	0,315	0,088	0,142	0,116	0,126	0,099	0,14[illegible]
0,220	0,085	0,323	0,202	0,305	0,226	0,330	0,092	0,149	0,122	0,132	0,104	0,15[illegible]
0,230	0,089	0,338	0,211	0,319	0,237	0,345	0,096	0,156	0,127	0,138	0,109	0,16[illegible]
0,240	0,093	0,352	0,220	0,333	0,247	0,360	0,100	0,163	0,133	0,144	0,114	0,17[illegible]
0,250	0,097	0,367	0,230	0,347	0,257	0,375	0,105	0,170	0,138	0,150	0,118	0,17[illegible]
0,260	0,101	0,382	0,339	0,361	0,267	0,390	0,109	0,176	0,144	0,156	0,123	0,184
0,270	0,105	0,397	0,248	0,375	0,278	0,405	0,113	0,183	0,149	0,162	0,128	0,191
0,280	0,109	0,411	0,257	0,389	0,288	0,420	0,117	0,190	0,155	0,168	0,133	0,19[illegible]
0,290	0,113	0,426	0,266	0,403	0,298	0,435	0,121	0,197	0,161	0,174	0,137	0,20[illegible]
0,300	0,117	0,441	0,276	0,417	0,309	0,450	0,126	0,204	0,166	0,180	0,142	0,213
0,310	0,121	0,455	0,285	0,431	0,319	0,465	0,130	0,210	0,172	0,186	0,147	0,220
0,320	0,124	0,470	0,294	0,444	0,329	0,480	0,134	0,217	0,177	0,192	0,152	0,227
0,330	0,128	0,485	0,303	0,458	0,340	0,495	0,138	0,224	0,183	0,198	0,156	0,234

Tabulae VI pars altera.

… CaBr=100	**Calcium fluoratum** CaFl=39	**Calcium jodat.** CaJ=147	**Magnesiu bromatum** MgBr=92	**Magnesium jodatum** MgJ=139	Natrium bromatum NaBr=103	Natrium jodatum NaJ=150	Natrium fluoratum NaFl=42	Calcaria sulfur. sicc. CaO,SO³=68	Calcium chloratum CaCl=55,5	Magnesia sulfurica MgO,SO³=60	Magnesium chloratum MgCl=47,5	Natrum sulfuric. sicc. NaO,SO³=71	Natrium chloratum NaCl=58,5
340	0,132	0,500	0,312	0,472	0,350	0,510	0,142	0,231	0,188	0,204	0,161	0,241	0,199
350	0,136	0,514	0,322	0,486	0,360	0,525	0,147	0,238	0,194	0,210	0,166	0,248	0,204
360	0,140	0,529	0,331	0,500	0,370	0,540	0,151	0,244	0,199	0,216	0,171	0,255	0,210
370	0,144	0,544	0,340	0,514	0,381	0,555	0,155	0,251	0,205	0,222	0,175	0,262	0,216
380	0,148	0,558	0,349	0,528	0,391	0,570	0,159	0,258	0,211	0,228	0,180	0,269	0,222
390	0,152	0,573	0,358	0,542	0,401	0,585	0,163	0,265	0,216	0,234	0,185	0,277	0,228
00	0,156	0,588	0,368	0,556	0,412	0,600	0,168	0,272	0,222	0,240	0,190	0,284	0,234
10	0,160	0,602	0,377	0,570	0,422	0,615	0,172	0,278	0,227	0,246	0,194	0,291	0,239
0	0,163	0,617	0,386	0,583	0,432	0,630	0,176	0,285	0,233	0,252	0,199	0,298	0,245
9	0,167	0,632	0,395	0,597	0,443	0,645	0,180	0,292	0,238	0,258	0,204	0,305	0,251
	0,171	0,646	0,404	0,611	0,453	0,660	0,184	0,299	0,244	0,264	0,209	0,312	0,257
	0,175	0,661	0,414	0,625	0,463	0,675	0,189	0,306	0,249	0,270	0,213	0,319	0,263
	0,179	0,676	0,423	0,639	0,473	0,690	0,193	0,312	0,255	0,276	0,218	0,326	0,269
	0,183	0,691	0,432	0,653	0,484	0,705	0,197	0,319	0,260	0,282	0,223	0,333	0,275
	0,187	0,705	0,441	0,667	0,494	0,720	0,201	0,326	0,266	0,288	0,228	0,340	0,280
	0,191	0,720	0,450	0,681	0,504	0,735	0,205	0,333	0,272	0,294	0,232	0,348	0,286
	0,195	0,735	0,460	0,695	0,515	0,750	0,210	0,340	0,277	0,300	0,237	0,355	0,292
	0,199	0,749	0,469	0,709	0,525	0,765	0,214	0,346	0,283	0,306	0,242	0,362	0,298
	0,202	0,764	0,478	0,722	0,535	0,780	0,218	0,353	0,288	0,312	0,247	0,369	0,304
	0,206	0,779	0,487	0,736	0,546	0,795	0,222	0,360	0,294	0,318	0,251	0,376	0,310
	0,210	0,793	0,496	0,750	0,556	0,810	0,226	0,367	0,299	0,324	0,256	0,383	0,316
	0,214	0,808	0,506	0,764	0,566	0,825	0,231	0,374	0,305	0,330	0,261	0,390	0,321
	0,218	0,823	0,515	0,778	0,576	0,840	0,235	0,380	0,310	0,336	0,266	0,397	0,327
0	0,222	0,838	0,524	0,792	0,587	0,855	0,239	0,387	0,316	0,342	0,270	0,404	0,333
0	0,226	0,852	0,533	0,806	0,597	0,870	0,243	0,394	0,322	0,348	0,275	0,411	0,339
90	0,230	0,867	0,542	0,820	0,607	0,885	0,247	0,401	0,327	0,354	0,280	0,419	0,345
00	0,234	0,882	0,552	0,834	0,618	0,900	0,252	0,408	0,333	0,360	0,285	0,426	0,351
10	0,238	0,896	0,561	0,848	0,628	0,915	0,256	0,414	0,338	0,366	0,289	0,433	0,356
20	0,241	0,911	0,570	0,861	0,638	0,930	0,260	0,421	0,344	0,372	0,294	0,440	0,362
30	0,245	0,926	0,579	0,875	0,649	0,945	0,264	0,428	0,349	0,378	0,299	0,447	0,368
40	0,249	0,940	0,588	0,889	0,659	0,960	0,268	0,435	0,355	0,384	0,304	0,454	0,374
50	0,253	0,955	0,598	0,903	0,669	0,975	0,273	0,442	0,360	0,390	0,308	0,461	0,380
0	0,257	0,970	0,607	0,917	0,679	0,990	0,277	0,448	0,366	0,396	0,313	0,468	0,386
0	0,261	0,985	0,616	0,931	0,690	1,005	0,281	0,455	0,371	0,402	0,318	0,475	0,392
	0,265	0,999	0,625	0,945	0,700	1,020	0,285	0,462	0,377	0,408	0,323	0,482	0,397
	0,269	1,014	0,634	0,959	0,710	1,035	0,289	0,469	0,383	0,414	0,327	0,490	0,403
	0,273	1,029	0,644	0,973	0,721	1,050	0,294	0,476	0,388	0,420	0,332	0,497	0,409
	0,277	1,043	0,653	0,987	0,731	1,065	0,298	0,482	0,394	0,426	0,337	0,504	0,415
	0,280	1,058	0,662	1,000	0,741	1,080	0,302	0,489	0,399	0,432	0,342	0,511	0,421
	0,284	1,073	0,671	1,014	0,752	1,095	0,306	0,496	0,405	0,438	0,346	0,518	0,427
	0,288	1,087	0,680	1,028	0,762	1,110	0,310	0,503	0,410	0,444	0,351	0,525	0,433
	0,292	1,102	0,690	1,042	0,772	1,125	0,315	0,510	0,416	0,450	0,356	0,532	0,438
	0,296	1,117	0,699	1,056	0,782	1,140	0,319	0,516	0,421	0,456	0,361	0,539	0,444
	0,300	1,132	0,708	1,070	0,793	1,155	0,323	0,523	0,427	0,462	0,365	0,546	0,450
	0,304	1,146	0,717	1,084	0,803	1,170	0,327	0,530	0,433	0,468	0,370	0,553	0,456
	0,308	1,161	0,726	1,098	0,813	1,185	0,331	0,537	0,438	0,474	0,375	0,561	0,462
	0,312	1,176	0,736	1,112	0,824	1,200	0,336	0,544	0,444	0,480	0,380	0,568	0,468
	0,316	1,190	0,745	1,126	0,834	1,215	0,340	0,550	0,549	0,486	0,384	0,575	0,473
	0,319	1,205	0,754	1,139	0,844	1 230	0,344	0,557	0,455	0,492	0,389	0,582	0,479

Tabulae V pars quarta.

Alumina phosphorica $Al^2O^3,PO^5=122,9$	Narum phosphoricum basicum $3NaO,PO^5=164,5$	*Alumen natricum exsiccatum* $NaO,SO^3,Al^2O^3,3SO^3=242,4$	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	**Alumina** $Al^2O^3=51,4$	**Alumina carbonica** $Al^2O^3,3CO^2=117,4$	*Natrum carbonicum sicc.* $NaO,CO^2=53$	**Alumina silicica** $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	*Alumen kalicum crystall.* $KaO,SO^3,Al^2O^3,3SO^3+24HO=474,4$	Kali sulfuricum ex Alumine kalico $(KaO,SO^3=87)$	et Natrum sulfuricum $(NaO,SO^3=71)$
0,471	0,630	0,929	1,088	0,197	0,450	0,609	0,542	0,701	1,818	0,333	0,816
0,475	0,636	0,937	1,098	0,198	0,454	0,614	0,546	0,707	1,834	0,336	0,823
0,479	0,641	0,945	1,107	0,200	0,458	0,620	0,551	0,713	1,849	0,339	0,830
0,483	0,647	0,953	1,117	0,202	0,461	0,625	0,556	0,719	1,865	0,342	0,837
0,487	0,652	0,961	1,126	0,204	0,465	0,630	0,560	0,726	1,881	0,345	0,845
0,491	0,658	0,969	1,136	0,205	0,469	0,636	0,565	0,732	1,897	0,348	0,852
0,496	0,663	0,977	1,145	0,207	0,473	0,641	0,570	0,738	1,913	0,351	0,859
0,500	0,669	0,985	1,155	0,209	0,477	0,646	0,575	0,744	1,928	0,353	0,866
0,504	0,674	0,993	1,164	0,210	0,481	0,652	0,579	0,750	1,944	0,356	0,873
0,508	0,680	1,002	1,173	0,212	0,484	0,657	0,584	0,756	1,960	0,359	0,880
0,512	0,685	1,010	1,183	0,214	0,488	0,662	0,589	0,762	1,976	0,362	0,887
0,516	0,691	1,018	1,193	0,216	0,492	0,667	0,593	0,768	1,992	0,365	0,894
0,600	0,802	1,183	1,386	0,251	0,573	0,776	0,690	0,893	2,316	0,424	1,040
0,700	0,936	1,380	1,617	0,293	0,668	0,905	0,805	1,042	2,702	0,495	1,213
0,800	1,070	1,578	1,848	0,335	0,764	1,035	0,920	1,191	3,088	0,566	1,386
0,900	1,204	1,775	2,080	0 377	0,859	1,164	1,035	1,340	3,474	0,637	1,559
1,000	1,339	1,972	2,311	0,419	0,955	1,294	1,150	1,489	3,860	0,708	1,733

Additamentum 2

Tabulam VI supplens.

Calcium fluoratum CaFl=39	Natrium fluoratum NaFl=42	Calcaria sulfurica sicca CaO,SO³=68	Calcium chloratum CaCl=55,5	Natrum sulfuricum siccum NaO,SO³=71	Natrium chloratum NaCl=58,5
0,001	0,0010	0,0017	0,0014	0,0018	0,0015
0,002	0,0021	0,0035	0,0028	0,0036	0,0030
0,003	0,0032	0,0052	0,0042	0,0054	0,0045
0,004	0,0043	0,0069	0,0057	0,0073	0,0060

Additamentum 3

Tabulam VI supplens.

Calcium Jodatum CaJ=147	Natrium Jodatum NaJ=150	Calcium chloratum CaCl=55,5	Natrium chloratum NaCl=58,5
0,001	0,001	0,0004	0,0004
0,002	0,002	0,0007	0,0008
0,003	0,003	0,0011	0,0012
0,004	0,004	0,0015	0,0016
0,005	0,005	0,0019	0,0020
0,006	0,006	0,0022	0,0024
0,007	0,007	0,0026	0,0028
0,008	0,008	0,0030	0,0032
0,009	0,009	0,0034	0,0036
1,000	1,020	0,377	0,398
2,000	2,041	0,755	0,796
3,000	3,061	1,132	1,194
4,000	4,081	1,510	1,592
5,000	5,102	1,887	1,990

Additamentum 4

Tabulam VI supplens.

Magnesium bromatum MgBr=92	Natrium bromatum NaBr=103	Magnesia sulfurica sicca MgO,SO³=60	Magnesium chloratum MgCl=47,5	Natrum sulfuricum siccum NaO,SO³=71	Natrium chloratum NaCl=58,5
0,001	0,0011	0,0006	0,0005	0,0007	0,0006
0,002	0,0022	0,0013	0,0010	0,0015	0,0012
0,003	0,0033	0,0019	0,0015	0,0023	0,0019
0,004	0,0044	0,0026	0,0020	0,0031	0,0025
0,005	0,0056	0,0032	0,0026	0,0038	0,0031
0,006	0,0067	0,0039	0,0031	0,0046	0,0038
0,007	0,0078	0,0045	0,0036	0,0054	0,0044
0,008	0,0089	0,0052	0,0041	0,0061	0,0051
0,009	0,0100	0,0058	0,0046	0,0069	0,0057
1,000	1,119	0,652	0,516	0,771	0,636
2,000	2,238	1,304	1,032	1,543	1,271
3,000	3,357	1,956	1,548	2,315	1,907
4,000	4,476	2,608	2,064	3,086	2,543
5,000	5,595	3,260	2,580	3,858	3,179

Additamentum 5

Tabulam VI supplens.

Magnesium jodatum MgJ=139	Natrium jodatum NaJ=150	Magnesia sulfurica sicca MgO,SO³=60	Magnesium chloratum MgCl=47,5	Natrum sulfuricum siccum NaO,SO³=71	Natrium chloratum NaCl=58,5
0,001	0,0011	0,0004	0,0003	0,0005	0,0004
0,002	0,0021	0,0008	0,0007	0,0010	0,0008
0,003	0,0032	0,0013	0,0010	0,0015	0,0012
0,004	0,0043	0,0017	0,0013	0,0020	0,0017
0,005	0,0054	0,0021	0,0017	0,0025	0,0021
0,006	0,0065	0,0025	0,0020	0,0030	0,0025
0,007	0,0075	0,0030	0,0024	0,0035	0,0029
0,008	0,0086	0,0034	0,0027	0,0041	0,0033
0,009	0,0097	0,0039	0,0030	0,0046	0,0037
0,010	0,0107	0,0043	0,0034	0,0051	0,0042
0,011	0,0118	0,0047	0,0037	0,0056	0,0046
0,012	0,0129	0,0051	0,0041	0,0061	0,0050
0,013	0,0140	0,0056	0,0044	0,0066	0,0054
1,000	1,078	0,431	0,341	0,510	0,421
2,000	2,156	0,863	0,683	1,021	0,841
3,000	3,234	1,295	1,025	1,532	1,262
4,000	4,312	1,726	1,367	2,043	1,683
5,000	5,391	2,158	1,708	2,554	2,104

TABULA VII

comparans pondera aequivalentia substantiarum ad

Acidum silicicum

efficiendum pertinentium.

Acidum silicicum $SiO^3=45$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Acidum hydrochloric. siccum $HCl=36,5$	Acidum sulfuricum siccum $SO^3=40$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum carbonicum siccum $NaO,CO^2=53$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	Kali carbonicum $KaO,CO^2=69$
0,003	0,006	0,007	0,003	0,004	0,007	0,006	0,008	0,007	0,005	0,008	0,007
0,006	0,012	0,015	0,007	0,008	0,014	0,011	0,017	0,015	0,010	0,016	0,013
0,009	9,018	0,023	0,011	0,012	0,021	0,017	0,026	0,022	0,016	0,025	0,020
0,012	0,024	0,031	0,014	0,016	0,028	0,023	0,034	0,029	0,021	0,033	0,027
0,015	0,030	0,038	0,018	0,020	0,035	0,029	0,043	0,037	0,026	0,042	0,034
0,018	0,036	0,046	0,022	0,024	0,042	0,035	0,052	0,044	0,031	0,050	0,041
0,021	0,042	0,054	0,025	0,028	0,049	0,041	0,061	0,052	0,037	0,058	0,048
0,024	0,048	0,061	0,029	0,032	0,056	0,046	0,069	0,059	0,042	0,067	0,055
0,027	0,055	0,069	0,033	0,036	0,064	0,052	0,078	0,067	0,047	0,075	0,062
0,030	0,061	0,077	0,036	0,040	0,071	0,058	0,087	0,074	0,053	0,084	0,069
0,033	0,067	0,084	0,040	0,044	0,078	0,064	0,095	0,082	0,058	0,092	0,076
0,036	0,073	0,092	0,044	0,048	0,085	0,070	0,104	0,089	0,063	0,100	0,082
0,039	0,079	0,100	0,047	0,052	0,092	0,076	0,113	0,096	0,068	0,109	0,089
0,042	0,085	0,108	0,051	0,056	0,099	0,082	0,121	0,104	0,074	0,117	0,096
0,045	0,091	0,115	0,054	0,060	0,106	0,087	0,130	0,111	0,079	0,126	0,103
0,048	0,097	0,123	0,058	0,064	0,113	0,093	0,139	0,119	0,084	0,134	0,110
0,051	0,103	0,131	0,062	0,068	0,120	0,099	0,148	0,126	0,090	0,142	0,117
0,054	0,109	0,138	0,065	0,072	0,127	0,105	0,156	0,134	0,095	0,151	0,124
0,057	0,116	0,146	0,069	0,076	0,135	0,111	0,165	0,141	0,100	0,159	0,131
0,060	0,122	0,154	0,073	0,080	0,142	0,117	0,174	0,149	0,106	0,168	0,138
0,063	0,128	0,161	0,076	0,084	0,149	0,122	0,182	0,156	0,111	0,176	0,145
0,066	0,134	0,169	0,080	0,088	0,156	0,128	0,191	0,164	0,116	0,184	0,151
0,069	0,140	0,177	0,084	0,092	0,163	0,134	0,200	0,172	0,122	0,193	0,158
0,072	0,146	0,185	0,087	0,096	0,170	0,140	0,208	0,179	0,127	0,201	0,165
0,075	0,152	0,192	0,091	0,100	0,177	0,146	0,217	0,186	0,132	0,210	0,172
0,078	0,158	0,200	0,095	0,104	0,184	0,152	0,226	0,193	0,137	0,218	0,179
0,081	0,164	0,208	0,098	0,108	0,191	0,158	0,235	0,201	0,143	0,226	0,186
0,084	0,170	0,215	0,102	0,112	0,198	0,163	0,243	0,208	0,148	0,235	0,193
0,087	0,177	0,223	0,106	0,116	0,206	0,169	0,252	0,216	0,153	0,243	0,200
0,090	0,183	0,231	0,109	0,120	0,213	0,175	0,261	0,223	0,159	0,252	0,207
0,093	0,189	0,238	0,113	0,124	0,220	0,181	0,269	0,231	0,164	0,260	0,214
0,096	0,195	0,246	0,116	0,128	0,227	0,187	0,278	0,238	0,169	0,268	0,220
0,099	0,201	0,254	0,120	0,132	0,234	0,193	0,287	0,245	0,175	0,277	0,227
0,102	0,207	0,262	0,124	0,136	0,241	0,199	0,295	0,253	0,180	0,285	0,234
0,105	0,213	0,269	0,127	0,140	0,248	0,204	0,304	0,260	0,185	0,294	0,241
0,108	0,219	0,277	0,131	0,144	0,255	0,210	0,313	0,268	0,190	0,302	0,248
0,111	0,225	0,285	0,135	0,148	0,262	0,216	0,322	0,275	0,196	0,310	0,255
0,114	0,231	0,292	0,138	0,152	0,269	0,222	0,330	0,283	0,201	0,319	0,262
0,117	0,238	0,300	0,142	0,156	0,277	0,228	0,339	0,290	0,206	0,327	0,269
0,120	0,244	0,308	0,146	0,160	0,284	0,234	0,348	0,298	0,212	0,336	0,276

Tabulae VII pars altera.

Acidum silicicum $SiO^3=45$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Acidum hydrochloric. siccum $HCl=36,5$	Acidum sulfuricum siccum $SO^3=40$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum carbonicum siccum $NaO,CO^2=53$
0,123	0,250	0,315	0,149	0,164	0,291	0,239	0,356	0,305	0,217
0,126	0,256	0,323	0,153	0,168	0,298	0,245	0,365	0,312	0,222
0,129	0,262	0,331	0,157	0,172	0,305	0,251	0,374	0,320	0,228
0,132	0,268	0,339	0,160	0,176	0,312	0,257	0,382	0,327	0,233
0,135	0,274	0,346	0,164	0,180	0,319	0,263	0,391	0,335	0,238
0,138	0,280	0,354	0,168	0,184	0,326	0,269	0,400	0,342	0,243
0,141	0,286	0,362	0,171	0,188	0,333	0,275	0,409	0,350	0,249
0,144	0,292	0,369	0,175	0,192	0,340	0,280	0,417	0,357	0,254
0,147	0,239	0,377	0,178	0,196	0,348	0,286	0,426	0,365	0,259
0,150	0,305	0,385	0,182	0,200	0,355	0,292	0,435	0,372	0,265
0,153	0,311	0,392	0,186	0,204	0,362	0,298	0,443	0,380	0,270
0,156	0,317	0,400	0,189	0,208	0,369	0,304	0,452	0,387	0,275
0,159	0,323	0,408	0,193	0,212	0,376	0,310	0,461	0,394	0,281
0,162	0,329	0,416	0,197	0,216	0,383	0,316	0,469	0,402	0,286
0,165	0,335	0,423	0,200	0,220	0,390	0,321	0,478	0,409	0,291
0,168	0,341	0,431	0,204	0,224	0,397	0,327	0,487	0,417	0,296
0,171	0,347	0,439	0,208	0,228	0,404	0,333	0,495	0,424	0,302
0,174	0,353	0,446	0,211	0,232	0,411	0,339	0,504	0,432	0,307
0,177	0,360	0,454	0,215	0,236	0,419	0,345	0,513	0,439	0,312
0,180	0,366	0,462	0,219	0,240	0,426	0,351	0,522	0,447	0,318
0,183	0,372	0,469	0,222	0,244	0,433	0,356	0,530	0,454	0,323
0,186	0,378	0,477	0,226	0,248	0,440	0,362	0,539	0,462	0,328
0,189	0,384	0,485	0,230	0,252	0,447	0,368	0,548	0,469	0,334
0,192	0,390	0,493	0,233	0,256	0,454	0,374	0,556	0,476	0,339
0,195	0,396	0,500	0,237	0,260	0,461	0,380	0,565	0,484	0,344
0,198	0,402	0,508	0,240	0,264	0,468	0,386	0,574	0,491	0,349
0,201	0,408	0,516	0,244	0,268	0,475	0,392	0,583	0,499	0,355
0,204	0,414	0,523	0,248	0,272	0,482	0,397	0,591	0,506	0,360
0,207	0,421	0,531	0,251	0,276	0,490	0,403	0,600	0,514	0,365
0,210	0,427	0,539	0,255	0,280	0,497	0,409	0,609	0,521	0,371
0,213	0,433	0,546	0,259	0,284	0,504	0,415	0,617	0,529	0,376
0,216	0,439	0,554	0,262	0,288	0,511	0,421	0,626	0,536	0,381
0,219	0,445	0,562	0,266	0,292	0,518	0,427	0,635	0,543	0,387
0,222	0,451	0,570	0,270	0,296	0,525	0,433	0,643	0,551	0,392
0,225	0,457	0,577	0,273	0,300	0,532	0,438	0,652	0,558	0,397
0,228	0,463	0,585	0,277	0,304	0,539	0,444	0,661	0,566	0,402
0,231	0,469	0,593	0,281	0,308	0,546	0,450	0,670	0,573	0,408
0,234	0,475	0,600	0,284	0,312	0,553	0,456	0,678	0,581	0,413
0,237	0,482	0,608	0,288	0,316	0,561	0,462	0,687	0,588	0,418
0,240	0,488	0,616	0,292	0,320	0,568	0,468	0,696	0,596	0,424
0,243	0,494	0,623	0,295	0,324	0,575	0,473	0,704	0,603	0,429
0,246	0,500	0,631	0,299	0,328	0,582	0,479	0,713	0,611	0,434
0,249	0,506	0,639	0,302	0,332	0,589	0,485	0,722	0,618	0,439
0,252	0,512	0,647	0,306	0,336	0,596	0,491	0,730	0,625	0,445
0,255	0,518	0,654	0,310	0,340	0,603	0,497	0,739	0,633	0,450
0,258	0,524	0,662	0,313	0,344	0,610	0,503	0,748	0,640	0,455
0,261	0,530	0,670	0,817	0,348	0,617	0,509	0,757	0,648	0,461
0,264	0,536	0,677	0,321	0,352	0,624	0,514	0,765	0,655	0,466

Additamentum 2

Tabulam VI supplens.

Calcium fluoratum CaFl=39	Natrium fluoratum NaFl=42	Calcaria sulfurica sicca $CaO,SO^3=68$	Calcium chloratum CaCl=55,5	Natrum sulfuricum siccum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum NaCl=58,5
0,001	0,0010	0,0017	0,0014	0,0018	0,0015
0,002	0,0021	0,0035	0,0028	0,0036	0,0030
0,003	0,0032	0,0052	0,0042	0,0054	0,0045
0,004	0,0043	0,0069	0,0057	0,0073	0,0060

Additamentum 3

Tabulam VI supplens.

Calcium Jodatum CaJ=147	Natrium Jodatum NaJ=150	Calcium chloratum CaCl=55,5	Natrium chloratum NaCl=58,5
0,001	0,001	0,0004	0,0004
0,002	0,002	0,0007	0,0008
0,003	0,003	0,0011	0,0012
0,004	0,004	0,0015	0,0016
0,005	0,005	0,0019	0,0020
0,006	0,006	0,0022	0,0024
0,007	0,007	0,0026	0,0028
0,008	0,008	0,0030	0,0032
0,009	0,009	0,0034	0,0036
1,000	1,020	0,377	0,398
2,000	2,041	0,755	0,796
3,000	3,061	1,132	1,194
4,000	4,081	1,510	1,592
5,000	5,102	1,887	1,990

Acidum silicicum $SiO^3=45$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Acidum hydrochlor. siccum $HCl=36,5$	Acidum sulfuricum siccum $SO^3=40$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum carbonicum siccum $NaO,CO^2=53$
0,414	0,841	1,062	0,503	0,552	0,979	0,807	1,200	1,028	0,731
0,417	0,848	1,070	0,507	0,556	0,987	0,813	1,209	1,035	0,736
0,420	0,854	1,078	0,511	0,560	0,994	0,819	1,218	1,043	0,742
0,423	0,860	1,085	0,514	0,564	1,001	0,824	1,226	1,050	0,747
0,426	0,866	1,093	0,518	0,568	1,008	0,830	1,235	1,058	0,752
0,429	0,872	1,101	0,522	0,572	1,015	0,836	1,244	1,065	0,758
0,432	0,878	1,109	0,525	0,576	1,022	0,842	1,252	1,072	0,763
0,435	0,884	1,116	0,529	0,580	1,029	0,848	1,261	1,080	0,768
0,438	0,890	1,124	0,533	0,584	1,036	0,854	1,270	1,087	0,773
0,441	0,896	1,132	0,536	0,588	1,043	0,860	1,279	1,095	0,779
0,444	0,902	1,139	0,540	0,592	1,050	0,865	1,287	1,102	0,784
0,447	0,909	1,147	0,543	0,596	1,058	0,871	1,296	1,110	0,789
0,450	0,915	1,155	0,547	0,600	1,065	0,877	1,305	1,117	0,795
0,453	0,921	1,162	0,551	0,604	1,072	0,883	1,313	1,125	0,800
0,456	0,927	1,170	0,554	0,608	1,079	0,889	1,322	1,132	0,805
0,459	0,933	1,178	0,558	0,612	1,086	0,895	1,331	1,139	0,811
0,462	0,939	1,186	0,562	0,616	1,093	0,901	1,339	1,147	0,816
0,465	0,945	1,193	0,565	0,620	1,100	0,906	1,348	1,154	0,821
0,468	0,951	1,201	0,569	0,624	1,107	0,912	1,357	1,162	0,826
0,471	0,957	1,209	0,573	0,628	1,114	0,918	1,366	1,169	0,832
0,474	0,963	1,216	0,576	0,632	1,121	0,924	1,374	1,177	0,837
0,477	0,970	1,224	0,580	0,636	1,129	0,930	1,383	1,184	0,842
0,480	0,976	1,232	0,584	0,640	1,136	0,936	1,392	1,192	0,848
0,483	0,982	1,239	0,587	0,644	1,143	0,941	1,400	1,199	0,853
0,486	0,988	1,247	0,591	0,648	1,150	0,947	1,409	1,207	0,858
0,489	0,994	1,255	0,595	0,652	1,157	0,953	1,418	1,214	0,864
0,492	1,000	1,263	0,598	0,656	1,164	0,959	1,426	1,221	0,869
0,495	1,006	1,270	0,602	0,660	1,171	0,965	1,435	1,229	0,874
0,498	1,012	1,278	0,605	0,664	1,178	0,971	1,444	1,236	0,879
0,501	1,018	1,286	0,609	0,668	1,185	0,977	1,453	1,244	0,885
0,504	1,024	1,293	0,613	0,672	1,192	0,982	1,461	1,251	0,890
0,507	1,031	1,301	0,616	0,676	1,200	0,988	1,470	1,259	0,895
0,510	1,037	1,309	0,620	0,680	1,207	0,994	1,479	1,266	0,901
0,513	1,043	1,316	0,624	0,684	1,214	1,000	1,487	1,274	0,906
0,516	1,049	1,324	0,627	0,688	1,221	1,006	1,496	1,281	0,911
0,519	1,055	1,332	0,631	0,692	1,228	1,012	1,505	1,288	0,917
0,522	1,061	1,340	0,635	0,696	1,235	1,018	1,513	1,296	0,922
0,525	1,067	1,347	0,638	0,700	1,242	1,023	1,522	1,303	0,927
0,528	1,073	1,355	0,642	0,704	1,249	1,029	1,531	1,311	0,932
0,531	1,079	1,363	0,646	0,708	1,256	1,035	1,540	1,318	0,938
0,534	1,085	1,370	0,649	0,712	1,263	1,041	1,518	1,326	0,943
0,537	1,092	1,378	0,653	0,716	1,270	1,047	1,557	1,333	0,948
0,540	1,098	1,386	0,657	0,720	1,278	1,053	1,566	1,341	0,954
0,543	1,104	1,393	0,660	0,724	1,285	1,058	1,574	1,348	0,959
0,546	1,110	1,401	0,664	0,728	1,292	1,064	1,583	1,356	0,964
0,549	1,116	1,409	0,667	0,732	1,299	1,070	1,592	1,363	0,969
0,552	1,122	1,417	0,671	0,736	1,306	1,076	1,600	1,370	0,975
0,555	1,128	1,424	0,675	0,740	1,313	1,082	1,609	1,378	0,980
0,558	1,134	1,432	0,678	0,744	1,320	1,088	1,618	1,385	0,985

TABULA VII

comparans pondera aequivalentia substantiarum ad

Acidum silicicum

efficiendum pertinentium.

Acidum silicicum $SiO^3=45$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Acidum hydrochloric. siccum $HCl=36,5$	Acidum sulfuricum siccum $SO^3=40$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum carbonicum siccum $NaO,CO^2=53$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	Kali carbonicum $KaO,CO^2=69$
0,003	0,006	0,007	0,003	0,004	0,007	0,006	0,008	0,007	0,005	0,008	0,007
0,006	0,012	0,015	0,007	0,008	0,014	0,011	0,017	0,015	0,010	0,016	0,013
0,009	9,018	0,023	0,011	0,012	0,021	0,017	0,026	0,022	0,016	0,025	0,020
0,012	0,024	0,031	0,014	0,016	0,028	0,023	0,034	0,029	0,021	0,033	0,027
0,015	0,030	0,038	0,018	0,020	0,035	0,029	0,043	0,037	0,026	0,042	0,034
0,018	0,036	0,046	0,022	0,024	0,042	0,035	0,052	0,044	0,031	0,050	0,041
0,021	0,042	0,054	0,025	0,028	0,049	0,041	0,061	0,052	0,037	0,058	0,048
0,024	0,048	0,061	0,029	0,032	0,056	0,046	0,069	0,059	0,042	0,067	0,055
0,027	0,055	0,069	0,033	0,036	0,064	0,052	0,078	0,067	0,047	0,075	0,062
0,030	0,061	0,077	0,036	0,040	0,071	0,058	0,087	0,074	0,053	0,084	0,069
0,033	0,067	0,084	0,040	0,044	0,078	0,061	0,095	0,082	0,058	0,092	0,076
0,036	0,073	0,092	0,014	0,048	0,085	0,070	0,104	0,089	0,063	0,100	0,082
0,039	0,079	0,100	0,047	0,052	0,092	0,076	0,113	0,096	0,068	0,109	0,089
0,042	0,085	0,108	0,051	0,056	0,099	0,082	0,121	0,101	0,074	0,117	0,096
0,045	0,091	0,115	0,054	0,060	0,106	0,087	0,130	0,111	0,079	0,126	0,103
0,048	0,097	0,123	0,058	0,064	0,113	0,093	0,139	0,119	0,084	0,134	0,110
0,051	0,103	0,131	0,062	0,068	0,120	0,099	0,148	0,126	0,090	0,142	0,117
0,054	0,109	0,138	0,065	0,072	0,127	0,105	0,156	0,134	0,095	0,151	0,124
0,057	0,116	0,146	0,069	0,076	0,135	0,111	0,165	0,141	0,100	0,159	0,131
0,060	0,122	0,154	0,073	0,080	0,142	0,117	0,174	0,149	0,106	0,168	0,138
0,063	0,128	0,161	0,076	0,084	0,149	0,122	0,182	0,156	0,111	0,176	0,145
0,066	0,134	0,169	0,080	0,088	0,156	0,128	0,191	0,164	0,116	0,184	0,151
0,069	0,140	0,177	0,084	0,092	0,163	0,134	0,200	0,172	0,122	0,193	0,158
0,072	0,146	0,185	0,087	0,096	0,170	0,140	0,208	0,179	0,127	0,201	0,165
0,075	0,152	0,192	0,091	0,100	0,177	0,146	0,217	0,186	0,132	0,210	0,172
0,078	0,158	0,200	0,095	0,104	0,184	0,152	0,226	0,193	0,137	0,218	0,179
0,081	0,164	0,208	0,098	0,108	0,191	0,158	0,235	0,201	0,143	0,226	0,186
0,084	0,170	0,215	0,102	0,112	0,198	0,163	0,243	0,208	0,148	0,235	0,193
0,087	0,177	0,223	0,106	0,116	0,206	0,169	0,252	0,216	0,153	0,243	0,200
0,090	0,183	0,231	0,109	0,120	0,213	0,175	0,261	0,223	0,159	0,252	0,207
0,093	0,189	0,238	0,113	0,124	0,220	0,181	0,269	0,231	0,164	0,260	0,214
0,096	0,195	0,246	0,116	0,128	0,227	0,187	0,278	0,238	0,169	0,268	0,220
0,099	0,201	0,254	0,120	0,132	0,234	0,193	0,287	0,245	0,175	0,277	0,227
0,102	0,207	0,262	0,124	0,136	0,241	0,199	0,295	0,253	0,180	0,285	0,234
0,105	0,213	0,269	0,127	0,140	0,248	0,204	0,304	0,260	0,185	0,294	0,241
0,108	0,219	0,277	0,131	0,144	0,255	0,210	0,313	0,268	0,190	0,302	0,248
0,111	0,225	0,285	0,135	0,148	0,262	0,216	0,322	0,275	0,196	0,310	0,255
0,114	0,231	0,292	0,138	0,152	0,269	0,222	0,330	0,283	0,201	0,319	0,262
0,117	0,238	0,300	0,142	0,156	0,277	0,228	0,339	0,290	0,206	0,327	0,269
0,120	0,244	0,308	0,146	0,160	0,284	0,234	0,348	0,298	0,212	0,336	0,276

Acidum silicicum $SiO^3=45$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Acidum hydrochlor. siccum $HCl=36,5$	Acidum sulfuricum siccum $SO^3=40$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum carbonicum siccum $NaO,CO^2=53$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	Kali carbonicum [illegible]
0,708	1,439	1,817	0,861	0,944	1,675	1,380	2,053	1,758	1,250	1,982	[illegible]
0.711	1,445	1,825	0,865	0,948	1,682	1,386	2,062	1,765	1,256	1,990	[illegible]
0,714	1,451	1.832	0,868	0,952	1,689	1,392	2,070	1,773	1,261	1,999	[illegible]
0,717	1.458	1,840	0,872	0,956	1,697	1,398	2,079	1,780	1,266	2,007	[illegible]
0,720	1,464	1,848	0,876	0,960	1,704	1,404	2,088	1,788	1,272	2,016	[illegible]
0,723	1,470	1,855	0,879	0,964	1,711	1,409	2,096	1,795	1,277	2,024	[illegible]
0.726	1,476	1,863	0,883	0,968	1,718	1,415	2,105	1,803	1,282	2,032	[illegible]
0,729	1,482	1,871	0,887	0,972	1,725	1,421	2,114	1,810	1,288	2,041	[illegible]
0,732	1,488	1,879	0,890	0,976	1,732	1,427	2,122	1,817	1,293	2,049	[illegible]
0,735	1,494	1,886	0,894	0,980	1,739	1,433	2,131	1,825	1,298	2,058	[illegible]
0,738	1,500	1,894	0,898	0,984	1,746	1,439	2,140	1,832	1,303	2,066	[illegible]
0,741	1,506	1.902	0,901	0,988	1,753	1,445	2,149	1,840	1,309	2,074	[illegible]
0,744	1,512	1,909	0,905	0,992	1,760	1,450	2,157	1,847	1,314	2,083	[illegible]
0,747	1,519	1,917	0,909	0,996	1,768	1,456	2.166	1,855	1,320	2,091	[illegible]
0,750	1,525	1,925	0,912	1,000	1,775	1,462	2,175	1,862	1,325	2,100	[illegible]
0,753	1,531	1,932	0,916	1,004	1,782	1,468	2,183	1,870	1,330	2,108	[illegible]
0,756	1,537	1,940	0,920	1,008	1,789	1,474	2,192	1,877	1,335	2,116	[illegible]
0,759	1,543	1,948	0,923	1,012	1,796	1,480	2,201	1,884	1,341	2,125	[illegible]
0,762	1,549	1,956	0,927	1,016	1,803	1,486	2,210	1,892	1,346	2,133	[illegible]
0.765	1,555	1,963	0,930	1,020	1,810	1,491	2,218	1,899	1,351	2,142	[illegible]
0,768	1,561	1,971	0,934	1,024	1,817	1,497	2,227	1,907	1,356	2,150	[illegible]
0,771	1,567	1,979	0,938	1,028	1,824	1,503	2,236	1,914	1,361	2,158	[illegible]
0,774	1,573	1,986	0,941	1,032	1,831	1,509	2,244	1,922	1,367	2,167	[illegible]
0,777	1,580	1,994	0,945	1,036	1,839	1,515	2,253	1,929	1,372	2,175	[illegible]
0,780	1,586	2,002	0,949	1,040	1,846	1,521	2.262	1,937	1,378	2,184	[illegible]
0,783	1,592	2,009	0,952	1,044	1,853	1,526	2,270	1,944	1,383	2,192	[illegible]
0,786	1,598	2,017	0,956	1,048	1,860	1,532	2,279	1,952	1,388	2,200	[illegible]
0,789	1,604	2,025	0,960	1,052	1,867	1,538	2,288	1,959	1,394	2,209	[illegible]
0,792	1,610	2,033	0,963	1,056	1,874	1,541	2,296	1,966	1,399	2,217	[illegible]
0,795	1,616	2,040	0,967	1,060	1,881	1,550	2,305	1,974	1,404	2,226	[illegible]
0,798	1,622	2,048	0,971	1,064	1,888	1,556	2,314	1,981	1,409	2,234	[illegible]
0,801	1,628	2,056	0,974	1,068	1,895	1,562	2,323	1,989	1,415	2,242	[illegible]
0,804	1,634	2,063	0,978	1,072	1,902	1,567	2,331	1,996	1,420	2,251	[illegible]
0,807	1,641	2,071	0,982	1,076	1,910	1,573	2,340	2,004	1,425	2,259	[illegible]
0,810	1,647	2,079	0,985	1,080	1,917	1,579	2,349	2,011	1,431	2,268	[illegible]
0,813	1,653	2,086	0,989	1,081	1,924	1,585	2,357	2,019	1,436	2,276	[illegible]
0,816	1,659	2,094	0,992	1,088	1,931	1,591	2,366	2,026	1,441	2,284	[illegible]
0,819	1,665	2,102	0,996	1,092	1,938	1,597	2,375	2,034	1,447	2,293	[illegible]
0,822	1,671	2,110	1,000	1,096	1,945	1,603	2,383	2,041	1,452	2,301	[illegible]
0,825	1,677	2,117	1,003	1,100	1,952	1,608	2,392	2,048	1,457	2,310	[illegible]
0,828	1,683	2,125	1,007	1,104	1,959	1,614	2,401	2,056	1,462	2,318	[illegible]
0,831	1,689	2,133	1,011	1,108	1,966	1,620	2,410	2,063	1,468	2,326	[illegible]
0,834	1,695	2,140	1,014	1,112	1,973	1,626	2,418	2,071	1,473	2,335	[illegible]
0,837	1,702	2,148	1,019	1,116	1,981	1,632	2,427	2,078	1,478	2,343	[illegible]
0,840	1,708	2,156	1,022	1,120	1,988	1,638	2.436	2,086	1,484	2,352	[illegible]
0,843	1,714	2,163	1,025	1,124	1,995	1,643	2,444	2,093	1,489	2,360	[illegible]
0,846	1,720	2,171	1,029	1,128	2,002	1,649	2,453	2,101	1,494	2,369	[illegible]
0,849	1,726	2,179	1,033	1,132	2,009	1,655	2,462	2,108	1,500	2,377	[illegible]

Tabulae VII pars septima.

Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Acidum hydrochlor. siccum $HCl=36,5$	Acidum sulfuricum siccum $SO^3=40$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum carbonicum siccum $NaO,CO^2=53$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	Kali carbonicum $KaO,CO^2=69$
2,187	1,036	1,136	2,016	1,661	2,470	2,115	1,505	2,385	1,959
2,194	1,040	1,140	2,023	1,667	2,479	2,123	1,510	2,394	1,966
2,202	1,044	1,144	2,030	1,673	2,488	2,130	1,515	2,402	1,973
2,210	1,047	1,148	2,037	1,679	2,497	2,138	1,521	2,410	1,980
2,917	1,051	1,152	2,044	1,684	2,505	2,145	1,526	2,419	1,987
2,225	1,054	1,156	2,052	1,690	2,514	2,153	1,531	2,427	1,994
2,233	1,058	1,160	2,059	1,696	2,523	2,160	1,537	2,436	2,001
2,240	1,062	1,164	2,066	1,702	2,531	2,168	1,542	2,444	2,008
2,248	1,065	1,168	2,073	1,708	2,540	2,175	1,547	2,452	2,014
2,256	1,069	1,172	2,080	1,714	2,549	2,183	1,552	2,461	2,021
2,264	1,073	1,176	2,087	1,720	2,557	2,190	1,558	2,469	2,028
2,271	1,076	1,180	2,094	1,725	2,566	2,197	1,563	2,478	2,035
2,279	1,080	1,184	2,101	1,731	2,575	2,205	1,569	2,486	2,042
2,287	1,084	1,188	2,108	1,737	2,583	2,212	1,574	2,494	2,049
2,294	1,087	1,192	2,115	1,743	2,592	2,220	1,579	2,503	2,056
2,302	1,091	1,196	2,123	1,749	2,601	2,227	1,584	2,511	2,063
2,310	1,095	1,200	2,130	1,755	2,610	2,235	1,590	2,520	2,070
2,317	1,098	1,204	2,137	1,760	2,618	2,242	1,595	2,528	2,077
2,325	1,102	1,208	2,144	1,766	2,627	2,250	1,600	2,536	2,083
2,333	1,106	1,212	2,151	1,772	2,636	2,257	1,606	2,545	2,090
2,341	1,109	1,216	2,158	1,778	2,644	2,264	1,611	2,553	2,097
2,348	1,113	1,220	2,165	1,784	2,653	2,272	1,616	2,562	2,104
2,356	1,116	1,224	2,172	1,790	2,662	2,279	1,621	2,570	2,111
2,364	1,120	1,228	2,179	1,796	2,670	2,287	1,627	2,578	2,118
2,371	1,124	1,232	2,186	1,801	2,679	2,294	1,632	2,587	2,125
2,379	1,127	1,236	2,194	1,807	2,688	2,302	1,637	2,595	2,132
2,387	1,131	1,240	2,201	1,813	2,697	2,309	1,643	2,604	2,139
2,394	1,135	1,244	2,208	1,819	2,705	2,317	1,648	2,612	2,146
2,402	1,138	1,248	2,215	1,825	2,714	2,324	1,653	2,620	2,152
2,410	1,142	1,252	2,222	1,831	2,723	2,332	1,659	2,629	2,159
2,418	1,146	1,256	2,229	1,837	2,731	2,339	1,664	2,637	2,166
2,425	1,149	1,260	2,236	1,842	2,740	2,346	1,669	2,646	2,173
2,433	1,153	1,264	2,243	1,848	2,749	2,354	1,674	2,654	2,180
2,441	1,157	1,268	2,250	1,854	2,757	2,361	1,680	2,662	2,187
2,448	1,160	1,272	2,257	1,860	2,766	2,369	1,685	2,671	2,194
2,456	1,164	1,276	2,265	1,866	2,775	2,376	1,690	2,679	2,201
2,464	1,168	1,280	2,272	1,872	2,784	2,384	1,696	2,688	2,208
2,471	1,171	1,284	2,279	1,877	2,792	2,391	1,701	2,696	2,215
2,479	1,175	1,288	2,286	1,883	2,801	2,399	1,706	2,704	2,221
2,487	1,178	1,292	2,293	1,889	2,810	2,406	1,712	2,713	2,228
2,495	1,182	1,296	2,300	1,895	2,818	2,413	1,717	2,721	2,235
2,502	1,186	1,300	2,307	1,901	2,827	2,421	1,722	2,730	2,242
2,510	1,189	1,304	2,314	1,907	2,836	2,428	1,728	2,738	2,249
2,518	1,192	1,308	2,321	1,913	2,844	2,436	1,733	2,746	2,256
2,525	1,196	1,312	2,328	1,919	2,852	2,443	1,738	2,755	2,263
2,533	1,200	1,316	2,335	1,925	2,861	2,450	1,743	2,764	2,270
2,541	1,204	1,320	2,343	1,930	2,871	2,458	1,749	2,772	2,277
2,549	1,208	1,324	2,350	1,936	2,879	2,466	1,754	2,780	2,284

Tabulae VII pars quarta.

Acidum silicicum $SiO^3=45$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Acidum hydrochlor. siccum $HCl=36,5$	Acidum sulfuricum siccum $SO^3=40$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum carbonicum siccum $NaO,CO^2=53$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	Kali carbonicum $KaO,CO^2=69$
0,414	0,841	1,062	0,503	0,552	0,979	0,807	1,200	1,028	0,731	1,159	0,952
0,417	0,848	1,070	0,507	0,556	0,987	0,813	1,209	1,035	0,736	1,167	0,959
0,420	0,854	1,078	0,511	0,560	0,994	0,819	1,218	1,043	0,742	1,176	0,966
0,423	0,860	1,085	0,514	0,564	1,001	0,824	1,226	1,050	0,747	1,184	0,973
0,426	0,866	1,093	0,518	0,568	1,008	0,830	1,235	1,058	0,752	1,192	0,979
0,429	0,872	1,101	0,522	0,572	1,015	0,836	1,244	1,065	0,758	1,201	0,986
0,432	0,878	1,109	0,525	0,576	1,022	0,842	1,252	1,072	0,763	1,209	0,993
0,435	0,884	1,116	0,529	0,580	1,029	0,848	1,261	1,080	0,768	1,218	1,000
0,438	0,890	1,124	0,533	0,584	1,036	0,854	1,270	1,087	0,773	1,226	1,007
0,441	0,896	1,132	0,536	0,588	1,043	0,860	1,279	1,095	0,779	1,234	1,014
0,444	0,902	1,139	0,540	0,592	1,050	0,865	1,287	1,102	0,784	1,243	1,021
0,447	0,909	1,147	0,543	0,596	1,058	0,871	1,296	1,110	0,789	1,251	1,028
0,450	0,915	1,155	0,547	0,600	1,065	0,877	1,305	1,117	0,795	1,260	1,035
0,453	0,921	1,162	0,551	0,604	1,072	0,883	1,313	1,125	0,800	1,268	1,042
0,456	0,927	1,170	0,554	0,608	1,079	0,889	1,322	1,132	0,805	1,276	1,049
0,459	0,933	1,178	0,558	0,612	1,086	0,895	1,331	1,139	0,811	1,285	1,056
0,462	0,939	1,186	0,562	0,616	1,093	0,901	1,339	1,147	0,816	1,293	1,063
0,465	0,945	1,193	0,565	0,620	1,100	0,906	1,348	1,154	0,821	1,302	1,070
0,468	0,951	1,201	0,569	0,624	1,107	0,912	1,357	1,162	0,826	1,310	1,077
0,471	0,957	1,209	0,573	0,628	1,114	0,918	1,366	1,169	0,832	1,318	1,084
0,474	0,963	1,216	0,576	0,632	1,121	0,924	1,374	1,177	0,837	1,327	1,091
0,477	0,970	1,224	0,580	0,636	1,129	0,930	1,383	1,184	0,842	1,335	1,098
0,480	0,976	1,232	0,584	0,640	1,136	0,936	1,392	1,192	0,848	1,344	1,104
0,483	0,982	1,239	0,587	0,644	1,143	0,941	1,400	1,199	0,853	1,352	1,111
0,486	0,988	1,247	0,591	0,648	1,150	0,947	1,409	1,207	0,858	1,360	1,118
0,489	0,994	1,255	0,595	0,652	1,157	0,953	1,418	1,214	0,864	1,369	1,124
0,492	1,000	1,263	0,598	0,656	1,164	0,959	1,426	1,221	0,869	1,377	1,131
0,495	1,006	1,270	0,602	0,660	1,171	0,965	1,435	1,229	0,874	1,386	1,138
0,498	1,012	1,278	0,605	0,664	1,178	0,971	1,444	1,236	0,879	1,394	1,145
0,501	1,018	1,286	0,609	0,668	1,185	0,977	1,453	1,244	0,885	1,402	1,152
0,504	1,024	1,293	0,613	0,672	1,192	0,982	1,461	1,251	0,890	1,411	1,159
0,507	1,031	1,301	0,616	0,676	1,200	0,988	1,470	1,259	0,895	1,419	1,166
0,510	1,037	1,309	0,620	0,680	1,207	0,994	1,479	1,266	0,901	1,428	1,173
0,513	1,043	1,316	0,624	0,684	1,214	1,000	1,487	1,274	0,906	1,436	1,180
0,516	1,049	1,324	0,627	0,688	1,221	1,006	1,496	1,281	0,911	1,444	1,186
0,519	1,055	1,332	0,631	0,692	1,228	1,012	1,505	1,288	0,917	1,453	1,193
0,522	1,061	1,340	0,635	0,696	1,235	1,018	1,513	1,296	0,922	1,461	1,200
0,525	1,067	1,347	0,638	0,700	1,242	1,023	1,522	1,303	0,927	1,470	1,207
0,528	1,073	1,355	0,642	0,704	1,249	1,029	1,531	1,311	0,932	1,478	1,214
0,531	1,079	1,363	0,646	0,708	1,256	1,035	1,540	1,318	0,938	1,486	1,221
0,534	1,085	1,370	0,649	0,712	1,263	1,041	1,548	1,326	0,943	1,495	1,228
0,537	1,092	1,378	0,653	0,716	1,270	1,047	1,557	1,333	0,948	1,503	1,235
0,540	1,098	1,386	0,657	0,720	1,278	1,053	1,566	1,341	0,954	1,512	1,242
0,543	1,104	1,393	0,660	0,724	1,285	1,058	1,574	1,348	0,959	1,520	1,249
0,546	1,110	1,401	0,664	0,728	1,292	1,064	1,583	1,356	0,964	1,528	1,255
0,549	1,116	1,409	0,667	0,732	1,299	1,070	1,592	1,363	0,969	1,537	1,262
0,552	1,122	1,417	0,671	0,736	1,306	1,076	1,600	1,370	0,975	1,545	1,269
0,555	1,128	1,424	0,675	0,740	1,313	1,082	1,609	1,378	0,980	1,554	1,276
0,558	1,134	1,432	0,678	0,744	1,320	1,088	1,618	1,385	0,985	1,562	[illegible]

TABULA VIII

comparans pondera aequivalentia substantiarum ad

Acidum carbonicum

ıdum pertinentium, atque comparans *mensuram* ejusdem Acidi cum *pondere*.

...cidum carbonic. $CO^2=22$ ...alore 7,5—12,5° Cels. *(circiter!)* ...pond. med.	Digiti cubici	Grammata	Centimetra cubica	Acid. sulfuric. anhydrum $SO^3=40$ (Gran. pond. med.)	Acid. hydrochloric. anhydrum $HCl=36,5$ (Gran. med. pond.)	Natrum sulfuric. sicc. $NaO,SO^3=71$ (Gran. pond. med.)	Natrum sulfuric. crystall. $NaO,SO^3+10HO=161$ (Gran. pond. med.)	Natrium chlorat. $Na,Cl=58,5$ (Gran. pond. med.)	*Tabula addita* Acid. carbonic. calore 1—4° C Centimetra cubica	Grammata
0,5	1	0,032	17	0,47	0,43	0,8	1,9	0,7	1	0,0019
1,0	2	0,065	34	0,95	0,87	1,7	3,8	1,4	2	0,0039
1,5	3	0,097	51	1,42	1,30	2,5	5,7	2,1	3	0,0059
2,1	4	0,130	68	1,90	1,73	3,3	7,6	2,7	4	0,0079
2,6	5	0,162	85	2,38	2,17	4,2	9,5	3,4	5	0,0098
3,1	6	0,195	102	2,85	2,60	5,0	11,5	4,1	6	0,0118
3,6	7	0,227	119	3,33	3,04	5,9	13,4	4,8	7	0,0138
4,2	8	0,260	136	3,81	3,47	6,7	15,3	5,5	8	0,0158
4,7	9	0,292	153	4,28	3,91	7,6	17,2	6,2	9	0,0177
5,2	10	0,325	170	4,76	4,34	8,4	19,1	6,9	10	0,0197
5,7	11	0,357	187	5,23	4,78	9,3	21,0	7,6	11	0,0217
6,3	12	0,390	204	5,71	5,21	10,1	23,0	8,3	12	0,0237
6,8	13	0,423	221	6,19	5,64	11,0	24,9	9,0	13	0,0256
7,3	14	0,455	238	6,66	6,08	11,8	26,8	9,7	14	0,0276
7,8	15	0,488	255	7,14	6,51	12,6	28,7	10,4	15	0,0296
8,4	16	0,520	272	7,62	6,95	13,5	30,6	11,1	16	0,0316
8,9	17	0,553	289	8,09	7,38	14,3	32,5	11,8	17	0,0335
9,4	18	0,585	306	8,57	7,82	15,2	34,5	12,5	18	0,0355
9,9	19	0,618	323	9,04	8,25	16,0	36,4	13,2	19	0,0375
10,4	20	0,650	340	9,52	8,69	16,9	38,3	13,9	20	0,0395
10,9	21	0,683	357	10,00	9,12	17,7	40,2	14,6	21	0,0414
11,4	22	0,715	374	10,47	9,56	18,6	42,1	15,3	22	0,0434
12,9	23	0,748	391	10,95	9,99	19,4	44,0	16,0	23	0,0454
12,5	25	0,780	408	11,42	10,42	20,3	46,0	16,7	24	0,0474
13,0	26	0,813	425	11,90	10,86	21,1	47,9	17,4	25	0,0493
13,5	27	0,845	442	12,38	11,29	22,0	49,8	18,1	26	0,0513
14,1	28	0,878	459	12,85	11,73	22,8	51,7	18,8	27	0,0533
14,6	29	0,911	476	13,33	12,16	23,6	53,6	19,5	28	0,0553
15,1	30	0,943	493	13,81	12,60	24,5	55,5	20,2	29	0,0572
15,7	31	0,976	510	14,28	13,03	25,3	57,4	20,9	30	0,0592
16,1	32	1,008	527	14,76	13,47	26,2	59,4	21,6	31	0,0612
16,7	33	1,041	544	15,23	13,90	27,0	61,3	22,2	32	0,0632

Acidum silicicum $SiO^3=45$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Acidum hydrochlor. siccum $HCl=36,5$	Acidum sulfuricum siccum $SO^3=40$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum carbonicum siccum $NaO,CO^2=53$	Natrum bicarbonic. $NaO,2CO^2,HO=84$	Kali carbonicum $KaO,CO^2=69$
0,708	1,439	1,817	0,861	0,944	1,675	1,380	2,053	1,758	1,250	1,982	1,628
0,711	1,445	1,825	0,865	0,948	1,682	1,386	2,062	1,765	1,256	1,990	1,635
0,714	1,451	1,832	0,868	0,952	1,689	1,392	2,070	1,773	1,261	1,999	1,642
0,717	1,458	1,840	0,872	0,956	1,697	1,398	2,079	1,780	1,266	2,007	1,649
0,720	1,464	1,848	0,876	0,960	1,704	1,404	2,088	1,788	1,272	2,016	1,656
0,723	1,470	1,855	0,879	0,964	1,711	1,409	2,096	1,795	1,277	2,024	1,663
0,726	1,476	1,863	0,883	0,968	1,718	1,415	2,105	1,803	1,282	2,032	1,669
0,729	1,482	1,871	0,887	0,972	1,725	1,421	2,114	1,810	1,288	2,041	1,676
0,732	1,488	1,879	0,890	0,976	1,732	1,427	2,122	1,817	1,293	2,049	1,683
0,735	1,494	1,886	0,894	0,980	1,739	1,433	2,131	1,825	1,298	2,058	1,690
0,738	1,500	1,894	0,898	0,984	1,746	1,439	2,140	1,832	1,303	2,066	1,697
0,741	1,506	1,902	0,901	0,988	1,753	1,445	2,149	1,840	1,309	2,074	1,704
0,744	1,512	1,909	0,905	0,992	1,760	1,450	2,157	1,847	1,314	2,083	1,711
0,747	1,519	1,917	0,909	0,996	1,768	1,456	2,166	1,855	1,320	2,091	1,718
0,750	1,525	1,925	0,912	1,000	1,775	1,462	2,175	1,862	1,325	2,100	1,725
0,753	1,531	1,932	0,916	1,004	1,782	1,468	2,183	1,870	1,330	2,108	1,732
0,756	1,537	1,940	0,920	1,008	1,789	1,474	2,192	1,877	1,335	2,116	1,738
0,759	1,543	1,948	0,923	1,012	1,796	1,480	2,201	1,884	1,341	2,125	1,745
0,762	1,549	1,956	0,927	1,016	1,803	1,486	2,210	1,892	1,346	2,133	1,752
0,765	1,555	1,963	0,930	1,020	1,810	1,491	2,218	1,899	1,351	2,142	1,759
0,768	1,561	1,971	0,934	1,024	1,817	1,497	2,227	1,907	1,356	2,150	1,766
0,771	1,567	1,979	0,938	1,028	1,824	1,503	2,236	1,914	1,361	2,158	1,773
0,774	1,573	1,986	0,941	1,032	1,831	1,509	2,244	1,922	1,367	2,167	1,780
0,777	1,580	1,994	0,945	1,036	1,839	1,515	2,253	1,929	1,372	2,175	1,787
0,780	1,586	2,002	0,949	1,040	1,846	1,521	2,262	1,937	1,378	2,184	1,794
0,783	1,592	2,009	0,952	1,044	1,853	1,526	2,270	1,944	1,383	2,192	1,801
0,786	1,598	2,017	0,956	1,048	1,860	1,532	2,279	1,952	1,388	2,200	1,807
0,789	1,604	2,025	0,960	1,052	1,867	1,538	2,288	1,959	1,394	2,209	1,814
0,792	1,610	2,033	0,963	1,056	1,874	1,541	2,296	1,966	1,399	2,217	1,821
0,795	1,616	2,040	0,967	1,060	1,881	1,550	2,305	1,974	1,404	2,226	1,828
0,798	1,622	2,048	0,971	1,064	1,888	1,556	2,314	1,981	1,409	2,234	1,835
0,801	1,628	2,056	0,974	1,068	1,895	1,562	2,323	1,989	1,415	2,242	1,842
0,804	1,634	2,063	0,978	1,072	1,902	1,567	2,331	1,996	1,420	2,251	1,849
0,807	1,641	2,071	0,982	1,076	1,910	1,573	2,340	2,004	1,425	2,259	1,856
0,810	1,647	2,079	0,985	1,080	1,917	1,579	2,349	2,011	1,431	2,268	1,863
0,813	1,653	2,086	0,989	1,084	1,924	1,585	2,357	2,019	1,436	2,276	1,870
0,816	1,659	2,094	0,992	1,088	1,931	1,591	2,366	2,026	1,441	2,284	1,876
0,819	1,665	2,102	0,996	1,092	1,938	1,597	2,375	2,034	1,447	2,293	1,883
0,822	1,671	2,110	1,000	1,096	1,945	1,603	2,383	2,041	1,452	2,301	1,890
0,825	1,677	2,117	1,003	1,100	1,952	1,608	2,392	2,048	1,457	2,310	1,897
0,828	1,683	2,125	1,007	1,104	1,959	1,614	2,401	2,056	1,462	2,318	1,904
0,831	1,689	2,133	1,011	1,108	1,966	1,620	2,410	2,063	1,468	2,326	1,911
0,834	1,695	2,140	1,014	1,112	1,973	1,626	2,418	2,071	1,473	2,335	1,918
0,837	1,702	2,148	1,019	1,116	1,981	1,632	2,427	2,078	1,478	2,343	1,925
0,840	1,708	2,156	1,022	1,120	1,988	1,638	2,436	2,086	1,484	2,352	1,932
0,843	1,714	2,163	1,025	1,124	1,995	1,643	2,444	2,093	1,489	2,360	1,939
0,846	1,720	2,171	1,029	1,128	2,002	1,649	2,453	2,101	1,494	2,368	1,945
0,849	1,726	2,179	1,033	1,132	2,009	1,655	2,462	2,108	1,500	2,377	1,952

...dum carbonic. $CO^2=22$ ...re 7,5—12,5° Cels. *(circiter!)* Digiti cubici	Grammata	Centimetra cubica	Acid. sulfuric. anhydrum $SO^3=40$ (Gran. pond. med.)	Acid. hydrochloric. anhydrum $HCl=36,5$ (Gran. pond. med.)	Natrum sulfuric. sicc. $NaO,SO^3=71$ (Gran. pond. med.)	Natrum sulfuric. crystall. $NaO,SO^3+10HO=161$ (Gran. pond. med.)	Natrium chlorat. $NaCl=58,5$ (Gran. pond. med.)	*Tabula addita* Acid. carbonic. calore 1—4° C. Centimetra cubic.	Grammata
80	2,505	1309	36,66	33,45	65,1	147,5	53,6	77	0,1520
81	2,538	1326	37,14	33,89	66,0	149,4	54,3	78	0,1540
82	2,570	1343	37,62	34,32	66,8	151,3	55,0	79	0,1560
83	2,602	1360	38,09	34,76	67,6	153,2	55,7	80	0,1580
84	2,635	1377	38,57	35,19	68,5	155,2	56,4	81	0,1599
85	2,667	1394	39,04	35,63	69,3	157,1	57,1	82	0,1619
87	2,700	1411	39,52	36,06	70,1	159,0	57,8	83	0,1639
88	2,733	1428	40,00	36,50	71,0	161,0	58,5	84	0,1659
89	2,765	1445	40,47	36,93	71,8	162,9	59,2	85	0,1678
90	2,798	1462	40,95	37,36	72,6	164 8	59,9	86	0,1698
91	2,830	1479	41,43	37,80	73,5	166,7	60,6	87	0,1718
92	2,862	1496	41,90	38,23	74,3	168,6	61,2	88	0,1738
93	2,895	1513	42,38	38,67	75,2	170,5	61,9	89	0,1757
94	2,927	1530	42,85	39,10	76,0	172,4	62,6	90	0,1777
95	2,959	1547	43,33	39,54	76,9	174 3	63,3	91	0,1797
96	2,992	1564	43,81	39,97	77,7	176,2	64,0	92	0,1817
97	3,024	1581	44,28	40,41	78,6	178,1	64,7	93	0,1836
98	3,056	1598	44,76	40,84	79,4	180,1	65,4	94	0,1856
99	3,089	1615	45,23	41,28	80,3	182,0	66,1	95	0,1876
100	3,122	1632	45,71	41,71	81,2	183,9	66,8	96	0,1896
101	3,154	1649	46,19	42,14	82,0	185,8	67,5	97	0,1915
102	3,187	1666	46,66	42,58	82,8	187,7	68,2	98	0,1935
103	3,220	1683	47,14	43,01	83,6	189,6	68,9	99	0,1955
104	3,253	1700	47,62	43,45	84,5	191,6	69,6	100	0,1975

TABULA IX

comparans pondera aequivalentia substantiarum ad

Aluminam silicicam, Calcariam silicicam, Magnesiam silicicam

efficiendas pertinentium.

Alumina silicica $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	**Calcaria silicica** $3CaO,2SiO^3=174$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	**Magnesia silicica** $3MgO,2SiO^3=150$
0,004	0,007	0,006	0,005	0,004	0,008	0,007	0,007	0,006	0,006	0,005	0,005
0,009	0,015	0,012	0,011	0,008	0,017	0,015	0,014	0,011	0,011	0,011	0,010
0,014	0,023	0,018	0,017	0,013	0,026	0,022	0,021	0,017	0,017	0,016	0,015
0,019	0,031	0,024	0,022	0,017	0,034	0,029	0,028	0,023	0,023	0,022	0,020
0,023	0,038	0,030	0,028	0,022	0,043	0,037	0,035	0,029	0,029	0,027	0,025
0,028	0,046	0,036	0,034	0,026	0,052	0,044	0,042	0,035	0,035	0,033	0,030
0,033	0,054	0,042	0,040	0,031	0,061	0,052	0,049	0,041	0,040	0,038	0,035
0,037	0,061	0,048	0,045	0,035	0,069	0,059	0,056	0,046	0,046	0,044	0,040
0,042	0,069	0,055	0,051	0,040	0,078	0,067	0,064	0,052	0,052	0,049	0,045
0,047	0,077	0,061	0,057	0,044	0,087	0,074	0,071	0,058	0,058	0,055	0,050
0,052	0,084	0,067	0,062	0,049	0,095	0,082	0,078	0,064	0,064	0,061	0,055
0,056	0,092	0,073	0,068	0,053	0,104	0,089	0,085	0,070	0,069	0,066	0,060
0,061	0,100	0,079	0,074	0,058	0,113	0,096	0,092	0,076	0,075	0,072	0,065
0,066	0,108	0,085	0,080	0,062	0,121	0,104	0,099	0,082	0,081	0,077	0,070
0,070	0,115	0,091	0,085	0,069	0,130	0,111	0,106	0,087	0,087	0,083	0,075
0,075	0,123	0,097	0,091	0,071	0,139	0,119	0,113	0,093	0,093	0,088	0,080
0,080	0,131	0,103	0,097	0,076	0,148	0,126	0,120	0,099	0,098	0,094	0,085
0,085	0,138	0,109	0,102	0,080	0,156	0,134	0,127	0,105	0,104	0,099	0,090
0,089	0,146	0,116	0,108	0,084	0,165	0,141	0,135	0,111	0,110	0,105	0,095
0,094	0,154	0,122	0,114	0,089	0,174	0,149	0,142	0,117	0,116	0,111	0,100
0,099	0,161	0,128	0,120	0,093	0,182	0,156	0,149	0,122	0,122	0,116	0,105
0,103	0,169	0,134	0,125	0,098	0,191	0,164	0,156	0,128	0,127	0,122	0,110
0,108	0,177	0,140	0,131	0,102	0,200	0,172	0,163	0,134	0,133	0,127	0,115
0,113	0,185	0,146	0,137	0,107	0,208	0,179	0,170	0,140	0,139	0,133	0,120
0,118	0,192	0,152	0,142	0,111	0,217	0,186	0,177	0,146	0,145	0,138	0,125
0,122	0,200	0,158	0,148	0,116	0,226	0,193	0,184	0,152	0,151	0,144	0,130
0,127	0,208	0,164	0,154	0,120	0,235	0,201	0,191	0,158	0,156	0,149	0,135
0,132	0,215	0,170	0,160	0,125	0,243	0,208	0,198	0,163	0,162	0,155	0,140
0,136	0,223	0,177	0,165	0,129	0,252	0,216	0,206	0,169	0,168	0,161	0,145
0,141	0,231	0,183	0,171	0,134	0,261	0,223	0,213	0,175	0,174	0,166	0,150
0,146	0,238	0,189	0,177	0,138	0,269	0,231	0,220	0,181	0,180	0,172	0,155
0,151	0,246	0,195	0,182	0,142	0,278	0,238	0,227	0,187	0,185	0,177	0,160
0,155	0,254	0,201	0,188	0,147	0,287	0,245	0,234	0,193	0,191	0,183	0,165
0,160	0,262	0,207	0,194	0,151	0,295	0,253	0,241	0,199	0,197	0,188	0,170
0,165	0,269	0,213	0,200	0,156	0,304	0,260	0,248	0,204	0,203	0,194	0,175

Tabulae IX pars altera.

Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminiumchloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	**Calcaria silicica** $3CaO,2SiO^3=174$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	**Magnesia silicica** $3MgO,2SiO^3=150$	Magnesium chlorat. $MgCl=47,5$
0,277	0,219	0,205	0,160	0,313	0,268	0,255	0,210	0,209	0,199	0,180	0,171
0,285	0,225	0,211	0,165	0,322	0,275	0,262	0,216	0,214	0,205	0,185	0,175
0,292	0,231	0,217	0,169	0,330	0,283	0,269	0,222	0,220	0,211	0,190	0,180
0,300	0,238	0,222	0,174	0,339	0,290	0,277	0,228	0,226	0,216	0,195	0,185
0,308	0,244	0,228	0,178	0,348	0,298	0,284	0,234	0,232	0,222	0,200	0,190
0,315	0,250	0,234	0,183	0,356	0,305	0,291	0,239	0,238	0,227	0,205	0,194
0,323	0,256	0,239	0,187	0,365	0,312	0,298	0,245	0,243	0,233	0,210	0,199
0,331	0,262	0,245	0,192	0,374	0,320	0,305	0,251	0,249	0,238	0,215	0,204
0,339	0,268	0,251	0,196	0,382	0,327	0,312	0,257	0,255	0,244	0,220	0,209
0,346	0,274	0,257	0,200	0,391	0,335	0,319	0,263	0,261	0,249	0,225	0,213
0,354	0,280	0,262	0,205	0,400	0,342	0,326	0,269	0,267	0,255	0,230	0,218
0,362	0,286	0,268	0,209	0,409	0,350	0,333	0,275	0,272	0,260	0,235	0,223
0,369	0,292	0,274	0,214	0,417	0,357	0,340	0,280	0,278	0,266	0,240	0,228
0,377	0,299	0,279	0,218	0,426	0,365	0,348	0,286	0,284	0,272	0,245	0,232
0,385	0,305	0,285	0,223	0,435	0,372	0,355	0,292	0,290	0,277	0,250	0,237
0,392	0,311	0,291	0,227	0,443	0,380	0,362	0,298	0,296	0,283	0,255	0,242
0,400	0,317	0,296	0,232	0,452	0,387	0,369	0,304	0,301	0,288	0,260	0,247
0,408	0,323	0,302	0,236	0,461	0,394	0,376	0,310	0,307	0,294	0,265	0,251
0,416	0,329	0,308	0,241	0,469	0,402	0,383	0,316	0,313	0,299	0,270	0,256
0,423	0,335	0,314	0,245	0,478	0,409	0,390	0,321	0,319	0,305	0,275	0,261
0,431	0,341	0,319	0,250	0,487	0,417	0,397	0,327	0,325	0,310	0,280	0,266
0,439	0,347	0,325	0,254	0,495	0,424	0,404	0,333	0,330	0,316	0,285	0,270
0,446	0,353	0,331	0,258	0,504	0,432	0,411	0,339	0,336	0,322	0,290	0,275
0,454	0,360	0,336	0,263	0,513	0,439	0,419	0,345	0,342	0,327	0,295	0,280
0,462	0,366	0,342	0,267	0,522	0,447	0,426	0,351	0,348	0,333	0,300	0,285
0,469	0,372	0,348	0,272	0,530	0,454	0,433	0,356	0,354	0,338	0,305	0,289
0,477	0,378	0,354	0,276	0,539	0,462	0,440	0,362	0,359	0,344	0,310	0,294
0,485	0,384	0,359	0,281	0,548	0,469	0,447	0,368	0,365	0,349	0,315	0,299
0,493	0,390	0,365	0,285	0,556	0,476	0,454	0,374	0,371	0,355	0,320	0,304
0,500	0,396	0,371	0,290	0,565	0,484	0,461	0,380	0,377	0,360	0,325	0,308
0,508	0,402	0,376	0,294	0,574	0,491	0,468	0,386	0,383	0,366	0,330	0,313
0,516	0,408	0,382	0,299	0,583	0,499	0,475	0,392	0,388	0,371	0,335	0,318
0,523	0,414	0,388	0,803	0,591	0,506	0,482	0,397	0,394	0,377	0,340	0,323
0,531	0,421	0,394	0,308	0,600	0,514	0,490	0,403	0,400	0,383	0,345	0,327
0,539	0,427	0,400	0,312	0,609	0,521	0,497	0,409	0,406	0,388	0,350	0,332
0,546	0,433	0,405	0,316	0,617	0,529	0,504	0,415	0,412	0,394	0,355	0,337
0,554	0,439	0,411	0,321	0,626	0,536	0,511	0,421	0,417	0,399	0,360	0,342
0,562	0,445	0,417	0,325	0,635	0,543	0,518	0,427	0,423	0,405	0,365	0,346
0,570	0,451	0,422	0,330	0,643	0,551	0,525	0,433	0,429	0,410	0,370	0,351
0,577	0,457	0,428	0,334	0,652	0,558	0,532	0,438	0,435	0,416	0,875	0,356
0,585	0,463	0,434	0,339	0,661	0,566	0,539	0,444	0,441	0,421	0,380	0,361
0,593	0,469	0,440	0,344	0,670	0,573	0,546	0,450	0,446	0,427	0,385	0,365
0,600	0,475	0,445	0,348	0,678	0,581	0,553	0,456	0,452	0,433	0,390	0,370
0,608	0,482	0,451	0,352	0,687	0,588	0,561	0,462	0,458	0,438	0,395	0,375
0,616	0,488	0,457	0,357	0,696	0,596	0,568	0,468	0,464	0,444	0,400	0,380
0,623	0,494	0,462	0,361	0,704	0,603	0,575	0,473	0,470	0,449	0,405	0,384
0,631	0,500	0,468	0,366	0,713	0,611	0,582	0,479	0,475	0,455	0,410	0,389
0,639	0,506	0,474	0,370	0,722	0,618	0,589	0,485	0,481	0,460	0,415	0,394

Tabulae VIII pars altera.

Natrum bicarbonic. NaO,2CO²,HO (Grana pond. med. Noric.)	Acidum carbonic. $CO^2=22$ calore 7,5—12,5° Cels. (circiter!) Grana pond. med.	Digiti cubici	Grammata	Centimetra cubica	Acid. sulfuric. anhydrum $SO^3=40$ (Gran. pond. med.)	Acid hydrochloric. anhydrum HCl=36,5 (Gran. pond. med.)	Natrum sulfuric. sicc. $NaO,SO^3=71$ (Gran. pond. med.)	Natrum sulf. crystall. $NaO,SO^3+10HO=161$ (Gran. pond. med.)	Natrium chlorat. NaCl=58,5 (Gran. pond. med.)	*Tabula addita* Acid. carbonic. calore 1—4° C. Centimetra cubic.	Grammata
33	17,2	34	1,073	561	15,71	14,34	27,9	63,2	22,9	33	0,0651
34	17,7	35	1,106	578	16,19	14,77	28,7	65,1	23,6	34	0,0671
35	18,2	36	1,138	595	16,66	15,20	29,6	67,0	24,3	35	0,0691
36	18,8	37	1,171	612	17,14	15,64	30,4	68,9	25,0	36	0,0711
37	19,3	38	1,204	629	17,62	16,07	31,3	70,9	25,7	37	0,0730
38	19,8	39	1,236	646	18,09	16,51	32,1	72,8	26,4	38	0,0750
39	20,3	40	1,268	663	18,57	16,94	33,0	74,7	27,1	39	0,0770
40	20,9	41	1,301	680	19,04	17,38	33,8	76,6	27,8	40	0,0790
41	21,4	42	1,333	697	19,52	17,81	34,6	78,5	28,5	41	0,0809
42	21,9	43	1,366	714	20,00	18,25	35,5	80,4	29,2	42	0,0829
43	22,4	44	1,398	731	20,47	18,68	36,3	82,4	29,9	43	0,0849
44	23,0	46	1,431	748	20,95	19,11	37,2	84,3	30,6	44	0,0869
45	23,5	47	1,463	765	21,43	19,55	38,0	86,2	31,3	45	0,0888
46	24,0	48	1,496	782	21,90	19,98	38,9	88,1	32,0	46	0,0908
47	24,5	49	1,528	799	22,38	20,42	39,7	90,0	32,7	47	0,0928
48	25,1	50	1,561	816	22,85	20,85	40,6	91,9	33,4	48	0,0948
49	25,6	51	1,593	833	23,33	21,29	41,4	93,9	34,1	49	0,0967
50	26,2	52	1,626	850	23,81	21,72	42,2	95,8	34,8	50	0,0987
51	26,7	53	1,658	867	24,28	22,16	43,1	97,7	35,5	51	0,1007
52	27,2	54	1,691	884	24,76	22,59	44,0	99,6	36,2	52	0,1027
53	27,7	55	1,723	901	25,23	23,03	44,8	101,5	36,9	53	0,1046
54	28,2	56	1,756	918	25,71	23,46	45,6	103,4	37,6	54	0,1066
55	28,8	57	1,788	935	26,19	23,89	46,5	105,3	38,3	55	0,1086
56	29,3	58	1,821	952	26,66	24,33	47,3	107,3	39,0	56	0,1106
57	29,8	59	1,853	969	27,14	24,76	48,2	109,3	39,7	57	0,1125
58	30,3	60	1,886	986	27,62	25,20	49,0	111,1	40,4	58	0,1145
59	30,9	61	1,918	1003	28,09	25,63	49,9	113,0	41,0	59	0,1165
60	31,4	62	1,951	1020	28,57	26,07	50,7	114,9	41,7	60	0,1185
61	31,9	63	1,983	1037	29,04	26,50	51,6	116,8	42,4	61	0,1204
62	32,5	65	2,016	1054	29,52	26,94	52,4	118,8	43,1	62	0,1224
63	33,0	66	2,049	1071	30,00	27,37	53,3	120,7	43,8	63	0,1244
64	33,5	67	2,081	1088	30,47	27,81	54,1	122,6	44,5	64	0,1264
65	34,0	68	2,114	1105	30,95	28,24	55,0	124,5	45,2	65	0,1283
66	34,5	69	2,147	1122	31,43	28,67	55,8	126,4	45,9	66	0,1303
67	35,1	70	2,179	1139	31,90	29,11	56,6	128,3	46,6	67	0,1323
68	35,6	71	2,212	1156	32,38	29,54	57,5	130,3	47,3	68	0,1343
69	36,1	72	2,215	1173	32,85	29,98	58,3	132,2	48,0	69	0,1362
70	36,6	73	2,278	1190	33,33	30,41	59,1	134,1	48,7	70	0,1382
71	37,2	74	2,310	1207	33,81	30,85	60,0	136,0	49,4	71	0,1402
72	37,7	75	2,342	1224	34,28	31,28	60,9	137,9	50,1	72	0,1422
73	38,2	76	2,375	1241	34,76	31,72	61,7	139,8	50,8	73	0,1441
74	38,7	77	2,408	1258	35,23	32,15	62,6	141,7	51,5	74	0,1461
75	39,3	78	2,440	1275	35,71	32,59	63,4	143,7	52,2	75	0,1481
76	39,8	79	2,472	1292	36,19	33,02	64,3	145,6	52,9	76	0,1501

Tabulae VIII pars tertia.

NaO,2CO²,HO (Grana pond. med. Noric.)	Acidum carbonic. CO²=22 calore 7,5—12,5° Cels. (circiter!) Grana pond. med.	Digiti cubici	Grammata	Centimetra cubica	Acid. sulfuric. anhydrum SO³=40 (Gran. pond. med.)	Acid. hydrochloric. anhydrum HCl=36,5 (Gran. pond. med.)	Natrum sulfuric. sicc. NaO,SO³=71 (Gran. pond. med.)	Natrum sulfuric. crystall. NaO,SO³+10HO=161 (Gran. pond. med.)	Natrium chlorat. NaCl=58,5 (Gran. pond. med.)	*Tabula addita* Acid. carbonic. calore 1—4° C. Centimetra cubic.	Grammata
77	40,3	80	2,505	1309	36,66	33,45	65,1	147,5	53,6	77	0,1520
78	40,8	81	2,538	1326	37,14	33,89	66,0	149,4	54,3	78	0,1540
79	41,4	82	2,570	1343	37,62	34,32	66,8	151,3	55,0	79	0,1560
80	41,9	83	2,602	1360	38,09	34,76	67,6	153,2	55,7	80	0,1580
81	42,4	84	2,635	1377	38,57	35,19	68,5	155,2	56,4	81	0,1599
82	42,9	85	2,667	1394	39,04	35,63	69,3	157,1	57,1	82	0,1619
83	43,5	87	2,700	1411	39,52	36,06	70,1	159,0	57,8	83	0,1639
84	44,0	88	2,733	1428	40,00	36,50	71,0	161,0	58,5	84	0,1659
85	44,5	89	2,765	1445	40,47	36,93	71,8	162,9	59,2	85	0,1678
86	45,1	90	2,798	1462	40,95	37,36	72,6	164,8	59,9	86	0,1698
87	45,6	91	2,830	1479	41,43	37,80	73,5	166,7	60,6	87	0,1718
88	46,1	92	2,862	1496	41,90	38,23	74,3	168,6	61,2	88	0,1738
89	46,6	93	2,895	1513	42,38	38,67	75,2	170,5	61,9	89	0,1757
90	47,1	94	2,927	1530	42,85	39,10	76,0	172,4	62,6	90	0,1777
91	47,6	95	2,959	1547	43,33	39,54	76,9	174,3	63,3	91	0,1797
92	48,2	96	2,992	1564	43,81	39,97	77,7	176,2	64,0	92	0,1817
93	48,7	97	3,024	1581	44,28	40,41	78,6	178,1	64,7	93	0,1836
94	49,2	98	3,056	1598	44,76	40,84	79,4	180,1	65,4	94	0,1856
95	49,7	99	3,089	1615	45,23	41,28	80,3	182,0	66,1	95	0,1876
96	50,2	100	3,122	1632	45,71	41,71	81,2	183,9	66,8	96	0,1896
97	50,8	101	3,154	1649	46,19	42,14	82,0	185,8	67,5	97	0,1915
98	51,3	102	3,187	1666	46,66	42,58	82,8	187,7	68,2	98	0,1935
99	51,8	103	3,220	1683	47,14	43,01	83,6	189,6	68,9	99	0,1955
100	52,3	104	3,253	1700	47,62	43,45	84,5	191,6	69,6	100	0,1975

[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	715	[illegible]	[illegible]	[illegible]
[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	725	0,719	[illegible]	[illegible]	[illegible]
[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	0,725	[illegible]	0,625	[illegible]
[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	0,737	[illegible]	[illegible]	0,630	[illegible]
[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	0,745	0,736	0,704	0,635	[illegible]
[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	0,748	0,742	0,710	0,640	[illegible]
[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	1,122	0,961	0,916	0,754	0,748	0,716	0,645	[illegible]
[illegible]	1,000	[illegible]	0,417	[illegible]	1,131	0,968	0,923	0,760	0,754	0,721	0,650	[illegible]
[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]	1,139	0,975	0,930	0,766	0,760	0,727	0,655	[illegible]

Tabulae IX pars quarta.

Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=281$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Calcaria silicica $3CaO,2SiO^3=174$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	Magnesia silicica $3MgO,2SiO^3=150$	Magnesium chlorat. $MgCl=47,5$
1,016	0,805	0,754	0,589	1,148	0,983	0,937	0,772	0,765	0,732	0,660	0,627
1,024	0,811	0,759	0,593	1,157	0,990	0,944	0,778	0,771	0,738	0,665	0,631
1,032	0,817	0,765	0,598	1,165	0,998	0,951	0,784	0,777	0,743	0,670	0,636
1,039	0,823	0,771	0,602	1,174	1,005	0,958	0,789	0,783	0,749	0,675	0,641
1,047	0,829	0,777	0,607	1,183	1,013	0,965	0,795	0,789	0,754	0,680	0,646
1,055	0,835	0,782	0,611	1,191	1,020	0,972	0,801	0,794	0,760	0,685	0,650
1,062	0,841	0,788	0,616	1,200	1,028	0,979	0,807	0,800	0,766	0,690	0,655
1,070	0,848	0,794	0,620	1,209	1,035	0,987	0,813	0,806	0,771	0,695	0,660
1,078	0,854	0,799	0,624	1,218	1,043	0,994	0,819	0,812	0,777	0,700	0,665
1,085	0,860	0,805	0,629	1,226	1,050	1,001	0,824	0,818	0,782	0,705	0,669
1,093	0,866	0,811	0,633	1,235	1,058	1,008	0,830	0,823	0,788	0,710	0,674
1,101	0,872	0,817	0,638	1,244	1,065	1,015	0,836	0,829	0,793	0,715	0,679
1,109	0,878	0,822	0,642	1,252	1,072	1,022	0,842	0,835	0,799	0,720	0,684
1,116	0,884	0,828	0,647	1,261	1,080	1,029	0,848	0,841	0,804	0,725	0,688
1,124	0,890	0,834	0,651	1,270	1,087	1,036	0,854	0,847	0,810	0,730	0,693
1,132	0,896	0,839	0,656	1,279	1,095	1,043	0,860	0,852	0,815	0,735	0,698
1,139	0,902	0,845	0,660	1,287	1,102	1,050	0,865	0,858	0,821	0,740	0,703
1,147	0,909	0,851	0,665	1,296	1,110	1,058	0,871	0,864	0,927	0,745	0,707
1,155	0,915	0,857	0,669	1,305	1,117	1,065	0,877	0,870	0,832	0,750	0,712
1,162	0,921	0,862	0,674	1,313	1,125	1,072	0,883	0,876	0,838	0,755	0,717
1,170	0,927	0,868	0,678	1,322	1,132	1,079	0,889	0,881	0,843	0,760	0,722
1,178	0,933	0,874	0,682	1,331	1,139	1,086	0,895	0,887	0,849	0,765	0,726
1,186	0,939	0,880	0,687	1,339	1,147	1,093	0,901	0,893	0,854	0,770	0,731
1,193	0,945	0,885	0,691	1,348	1,154	1,100	0,906	0,899	0,860	0,775	0,736
1,201	0,951	0,891	0,696	1,357	1,162	1,107	0,912	0,905	0,865	0,780	0,741
1,209	0,957	0,897	0,700	1,366	1,169	1,114	0,918	0,910	0,871	0,785	0,745
1,216	0,963	0,902	0,705	1,374	1,177	1,121	0,924	0,916	0,877	0,790	0,750
1,224	0,970	0,908	0,709	1,383	1,184	1,129	0,930	0,922	0,882	0,795	0,755
1,232	0,976	0,914	0,714	1,392	1,192	1,136	0,936	0,928	0,888	0,800	0,760
1,239	0,982	0,919	0,718	1,400	1,199	1,143	0,941	0,934	0,898	0,805	0,764
1,247	0,988	0,925	0,723	1,409	1,207	1,150	0,947	0,939	0,899	0,810	0,769
1,255	0,994	0,931	0,727	1,418	1,214	1,157	0,953	0,945	0,904	0,815	0,774
1,263	1,000	0,937	0,732	1,426	1,221	1,164	0,959	0,951	0,910	0,820	0,779
1,270	1,006	0,942	0,736	1,435	1,229	1,171	0,965	0,957	0,915	0,825	0,783
1,278	1,012	0,948	0,740	1,444	1,236	1,178	0,971	0,963	0,921	0,830	0,788
1,286	1,018	0,954	0,745	1,453	1,244	1,185	0,977	0,968	0,926	0,835	0,793
1,293	1,024	0,959	0,749	1,461	1,251	1,192	0,982	0,974	0,932	0,840	0,798
1,301	1,031	0,965	0,754	1,470	1,259	1,200	0,988	0,980	0,938	0,845	0,802
1,309	1,037	0,971	0,758	1,479	1,266	1,207	0,994	0,986	0,943	0,850	0,807
1,316	1,043	0,977	0,763	1,487	1,274	1,214	1,000	0,992	0,949	0,855	0,812
1,824	1,019	0,982	0,767	1,496	1,281	1,221	1,006	0,997	0,954	0,860	0,817
1,332	1,055	0,988	0,772	1,505	1,288	1,228	1,012	1,003	0,960	0,865	0,821
1,340	1,061	0,994	0,776	1,513	1,296	1,235	1,018	1,009	0,965	0,870	0,826
1,347	1,067	0,999	0,781	1,522	1,303	1,242	1,023	1,015	0,971	0,875	0,831
1,355	1,073	1,005	0,785	1,531	1,311	1,249	1,029	1,021	0,976	0,880	0,836
1,363	1,079	1,011	0,790	1,540	1,318	1,256	1,035	1,026	0,982	0,885	0,840
1,370	1,085	1,016	0,794	1,548	1,326	1,263	1,041	1,032	0,988	0,890	0,845
1,378	1,092	1,022	0,799	1,557	1,333	1,270	1,047	1,038	0,993	0,895	0,850

Tabulae IX pars quinta.

Alumina silicica $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	**Calcaria silicica** $3CaO,2SiO^3=174$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	**Magnesia silicica** $3MgO,2SiO^3=150$
0,848	1,386	1,098	1,028	0,803	1,566	1,341	1,278	1,053	1,044	0,999	0,900
0,853	1,393	1,104	1,034	0,807	1,574	1,348	1,285	1,058	1,050	1,004	0,905
0,857	1,401	1,110	1,039	0,812	1,583	1,356	1,292	1,064	1,055	1,010	0,910
0,861	1,409	1,116	1,045	0,816	1,592	1,363	1,299	1,070	1,061	1,015	0,915
0,866	1,417	1,122	1,051	0,821	1,600	1,370	1,306	1,076	1,067	1,021	0,920
0,871	1,424	1,128	1,056	0,825	1,609	1,378	1,313	1,082	1,073	1,026	0,925
0,875	1,432	1,134	1,062	0,830	1,618	1,385	1,320	1,088	1,079	1,032	0,930
0,880	1,440	1,140	1,068	0,834	1,627	1,393	1,327	1,094	1,084	1,037	0,935
0,885	1,447	1,146	1,074	0,839	1,635	1,400	1,334	1,099	1,090	1,043	0,940
0,890	1,455	1,153	1,079	0,843	1,644	1,408	1,342	1,105	1,096	1,049	0,945
0,895	1,463	1,159	1,085	0,848	1,653	1,415	1,349	1,111	1,102	1,054	0,950
0,900	1,470	1,165	1,091	0,852	1,661	1,422	1,356	1,117	1,108	1,060	0,955
0,905	1,478	1,171	1,096	0,856	1,670	1,430	1,363	1,123	1,113	1,065	0,960
0,909	1,486	1,177	1,102	0,861	1,679	1,437	1,370	1,129	1,119	1,071	0,965
0,914	1,494	1,183	1,108	0,865	1,687	1,445	1,377	1,135	1,125	1,076	0,970

Additamentum 1

Tabulam IX supplens.

Alumina silicica $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$
0,001	0,0016	0,0013	0,0012	0,0009	0,0018	0,0015	0,0014	0,0012
0,002	0,0032	0,0026	0,0024	0,0018	0,0036	0,0031	0,0029	0,0024
0,003	0,0049	0,0039	0,0035	0,0028	0,0054	0,0046	0,0044	0,0036
0,004	0,0065	0,0051	0,0047	0,0037	0,0072	0,0062	0,0059	0,0048
0,005	0,0081	0,0064	0,0059	0,0046	0,0090	0,0077	0,0074	0,0061
1,000	1,633	1,294	1,192	0,931	1,815	1,554	1,481	1,220
2,000	3,267	2,588	2,384	1,862	3,630	3,108	2,962	2,441
3,000	4,900	3,882	3,575	2,793	5,445	4,662	4,443	3,661
4,000	6,534	5,176	4,767	3,724	7,260	6,217	5,925	4,881
5,000	8,168	6,470	5,959	4,655	9,075	7,771	7,406	6,102

Additamentum 2

Tabulam IX supplens.

Calcaria silicica $3CaO,2SiO^3=174$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	Calcaria sulfurica crystall. $CaO,SO^3+2HO=86$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$
0,001	0,0010	0,0009	0,0014	0,0012	0,001
0,002	0,0021	0,0019	0,0029	0,0024	0,002
0,003	0,0031	0,0028	0,0044	0,0036	0,003
0,004	0,0042	0,0037	0,0058	0,0048	0,004
0,005	0,0052	0,0047	0,0073	0,0060	0,005
0,006	0,0063	0,0056	0,0087	0,0072	0,006
0,007	0,0073	0,0066	0,0102	0,0084	0,007
0,008	0,0084	0,0075	0,0117	0,0097	0,008

Additamentum 3

Tabulam IX supplens.

Magnesia silicica $3MgO,2SiO^3=150$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Magnesium chloratum $MgCl=47,5$	Magnesia sulfurica $MgO,SO^3=60$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$
0,001	0,0012	0,0009	0,0011	0,0011	0,0013
0,002	0,0024	0,0018	0,0023	0,0022	0,0027
0,003	0,0036	0,0027	0,0035	0,0034	0,0041
0,004	0,0049	0,0037	0,0046	0,0045	0,0056
0,005	0,0061	0,0046	0,0059	0,0057	0,0069
0,006	0,0073	0,0056	0,0070	0,0069	0,0083
0,007	0,0085	0,0065	0,0082	0,0080	0,0097
0,008	0,0097	0,0074	0,0094	0,0091	0,0111
0,009	0,0109	0,0084	0,0106	0,0102	0,0125
0,010	0,0122	0,0093	0,0118	0,0114	0,0139

Tabulae IX pars quinta.

Alumina silicica $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$	**Calcaria silicica** $3CaO,2SiO^3=174$	Calcium chloratum $CaCl=55,5$	**Magnesia silicica** $3MgO,2SiO^3=150$
0,848	1,386	1,098	1,028	0,803	1,566	1,341	1,278	1,053	1,044	0,999	0,900
0,853	1,393	1,104	1,034	0,807	1,574	1,348	1,285	1,058	1,050	1,004	0,905
0,857	1,401	1,110	1,039	0,812	1,583	1,356	1,292	1,064	1,055	1,010	0,910
0,861	1,409	1,116	1,045	0,816	1,592	1,363	1,299	1,070	1,061	1,015	0,915
0,866	1,417	1,122	1,051	0,821	1,600	1,370	1,306	1,076	1,067	1,021	0,920
0,871	1,424	1,128	1,056	0,825	1,609	1,378	1,313	1,082	1,073	1,026	0,925
0,875	1,432	1,134	1,062	0,830	1,618	1,385	1,320	1,088	1,079	1,032	0,930
0,880	1,440	1,140	1,068	0,834	1,627	1,393	1,327	1,094	1,084	1,037	0,935
0,885	1,447	1,146	1,074	0,839	1,635	1,400	1,334	1,099	1,090	1,043	0,940
0,890	1,455	1,153	1,079	0,843	1,644	1,408	1,342	1,105	1,096	1,049	0,945
0,895	1,463	1,159	1,085	0,848	1,653	1,415	1,349	1,111	1,102	1,054	0,950
0,900	1,470	1,165	1,091	0,852	1,661	1,422	1,356	1,117	1,108	1,060	0,955
0,905	1,478	1,171	1,096	0,856	1,670	1,430	1,363	1,123	1,113	1,065	0,960
0,909	1,486	1,177	1,102	0,861	1,679	1,437	1,370	1,129	1,119	1,071	0,965
0,914	1,494	1,183	1,108	0,865	1,687	1,445	1,377	1,135	1,125	1,076	0,970

Additamentum 1

Tabulam IX supplens.

Alumina silicica $Al^2O^3,2SiO^3=141,4$	Kali silicicum $3KaO,2SiO^3=231$	Natrum silicicum $3NaO,2SiO^3=183$	Alumina sulfurica $Al^2O^3,3SO^3=171,4$	Aluminium chloratum $Al^2Cl^3=133,9$	Kali sulfuricum $KaO,SO^3=87$	Kalium chloratum $KaCl=74,5$	Natrum sulfuricum $NaO,SO^3=71$	Natrium chloratum $NaCl=58,5$
0,001	0,0016	0,0013	0,0012	0,0009	0,0018	0,0015	0,0014	0,0012
0,002	0,0032	0,0026	0,0024	0,0018	0,0036	0,0031	0,0029	0,0024
0,003	0,0049	0,0039	0,0035	0,0028	0,0054	0,0046	0,0044	0,0036
0,004	0,0065	0,0051	0,0047	0,0037	0,0072	0,0062	0,0059	0,0048
0,005	0,0081	0,0064	0,0059	0,0046	0,0090	0,0077	0,0074	0,0061
1,000	1,633	1,294	1,192	0,931	1,815	1,554	1,481	1,220
2,000	3,267	2,588	2,384	1,862	3,630	3,108	2,962	2,441
3,000	4,900	3,882	3,575	2,793	5,445	4,662	4,443	3,661
4,000	6,534	5,176	4,767	3,724	7,260	6,217	5,925	4,881
5,000	8,168	6,470	5,959	4,655	9,075	7,771	7,406	6,102

Tabulae X pars altera.

Ferr. sulfur.		Magnes. carb.		Magnes. sulfur.		Natr. carb.		Natr. sulfur.	
Ferrum sulfuric. anhydr. $FeO,SO^3=76$	Ferrum sulfuric. crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Magnesia carbonic. anhydr. $MgO,CO^2=42$	Magnesia carbonica crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$	Magnesia sulfuric. anhydr. $MgO,SO^3=60$	Magnesia sulfuric. crystall. $MgO,SO^3+7HO=123$	Natrum carbonic. anhydr. $NaO,CO^2=53$	Natr. carbonic. cryst. $NaO,CO^2+10HO=143$	Natr. sulfur. anhydr. $NaO,SO^3=71$	Natr. sulfur. crystall. $NaO,SO^3+10HO=161$
0,281	0,514	0,155	0,255	0,222	0,455	0,196	0,529	0,262	0,595
0,288	0,528	0,159	0,262	0,228	0,467	0,201	0,543	0,269	0,612
0,296	0,542	0,163	0,269	0,234	0,479	0,206	0,557	0,277	0,628
0,304	0,556	0,168	0,276	0,240	0,492	0,212	0,572	0,284	0,644
0,311	0,570	0,172	0,283	0,246	0,504	0,217	0,586	0,291	0,660
0,319	0,583	0,176	0,289	0,252	0,516	0,222	0,600	0,298	0,676
0,326	0,597	0,180	0,296	0,258	0,529	0,228	0,615	0,305	0,692
0,334	0,611	0,184	0,303	0,264	0,541	0,233	0,629	0,312	0,708
0,342	0,625	0,189	0,310	0,270	0,553	0,238	0,643	0,319	0,724
0,349	0,639	0,193	0,317	0,276	0,565	0,243	0,658	0,326	0,740
0,357	0,653	0,197	0,324	0,282	0,578	0,249	0,672	0,333	0,756
0,364	0,667	0,201	0,331	0,288	0,590	0,254	0,686	0,340	0,773
0,372	0,681	0,205	0,338	0,294	0,602	0,259	0,700	0,348	0,789
0,380	0,695	0,210	0,345	0,300	0,615	0,265	0,715	0,355	0,805
0,387	0,709	0,214	0,352	0,306	0,627	0,270	0,729	0,362	0,821
0,395	0,722	0,218	0,358	0,312	0,639	0,275	0,743	0,369	0,837
0,402	0,736	0,222	0,365	0,318	0,652	0,281	0,758	0,376	0,853
0,410	0,750	0,226	0,372	0,324	0,664	0,286	0,772	0,383	0,869
0,418	0,764	0,231	0,379	0,330	0,676	0,291	0,786	0,390	0,885
0,425	0,778	0,235	0,386	0,336	0,688	0,296	0,801	0,397	0,901
0,433	0,792	0,239	0,393	0,342	0,701	0,302	0,815	0,404	0,917
0,440	0,806	0,243	0,400	0,348	0,713	0,307	0,829	0,411	0,934
0,448	0,820	0,247	0,407	0,354	0,725	0,312	0,843	0,419	0,950
0,456	0,834	0,252	0,414	0,360	0,738	0,318	0,858	0,426	0,966
0,463	0,848	0,256	0,421	0,366	0,750	0,323	0,872	0,433	0,982
0,471	0,861	0,260	0,427	0,372	0,762	0,328	0,886	0,440	0,998
0,478	0,875	0,264	0,434	0,378	0,774	0,334	0,901	0,447	1,014
0,486	0,889	0,268	0,441	0,384	0,787	0,339	0,915	0,454	1,030
0,494	0,903	0,273	0,448	0,390	0,799	0,344	0,929	0,461	1,046
0,501	0,917	0,277	0,455	0,396	0,811	0,349	0,944	0,468	1,062
0,509	0,931	0,281	0,462	0,402	0,824	0,355	0,958	0,475	1,078
0,516	0,945	0,285	0,469	0,408	0,836	0,360	0,972	0,482	1,095
0,524	0,959	0,289	0,476	0,414	0,848	0,365	0,986	0,490	1,111
0,532	0,973	0,294	0,483	0,420	0,861	0,371	1,001	0,497	1,127
0,539	0,987	0,298	0,490	0,426	0,873	0,376	1,015	0,504	1,143
0,547	1,000	0,302	0,496	0,432	0,885	0,381	1,029	0,511	1,159
0,554	1,014	0,306	0,503	0,438	0,898	0,387	1,044	0,518	1,175
0,562	1,028	0,310	0,510	0,444	0,910	0,392	1,058	0,525	1,191
0,570	1,042	0,315	0,517	0,450	0,922	0,397	1,072	0,532	1,207
0,577	1,056	0,319	0,524	0,456	0,934	0,402	1,087	0,539	1,223
0,585	1,070	0,323	0,531	0,462	0,947	0,408	1,101	0,546	1,239
0,592	1,084	0,327	0,538	0,468	0,959	0,413	1,115	0,553	1,256
0,600	1,098	0,331	0,545	0,474	0,971	0,418	1,129	0,561	1,272
0,608	1,112	0,336	0,552	0,480	0,984	0,424	1,144	0,568	1,288
0,615	1,126	0,340	0,559	0,486	0,996	0,429	1,158	0,575	1,304
0,623	1,139	0,344	0,565	0,492	1,008	0,434	1,172	0,582	1,320
0,630	1,153	0,348	0,572	0,498	1,021	0,439	1,187	0,589	1,336

TABULA X

comparans pondera aequivalentia nonnullorum **salium crystallisatorum** cum ponderibus aequivalentibus eorundem salium **ab aqua liberatorum** sive **anhydrorum.**

Calc. sulfur.		Ferr. sulfur.		Magnes. carb.		Magnes. sulfur.		Natr. carb.		Natr. sulfur.	
Calcaria sulfuric. anhydra $CaO,SO^3=68$	Calcaria sulfurica crystall. $CaO,SO^3+2HO=86$	Ferrum sulfuric. anhydr. $FeO,SO^3=76$	Ferrum sulfuric. crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Magnesia carbonic. anhydr. $MgO,CO^2=42$	Magnesia carbonica crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$	Magnesia sulfuric. anhydr. $MgO,SO^3=60$	Magnesia sulfuric. crystall. $MgO,SO^3+7HO=123$	Natrum carbonic. anhydr. $NaO,CO^2=53$	Natr. carbonic. cryst. $NaO,CO^2+10HO=143$	Natr. sulfur. anhydr. $NaO,SO^3=71$	Natr. sulfur. crystall. $NaO,SO^3+10HO=161$
0,006	0,008	0,007	0,013	0,004	0,007	0,006	0,012	0,005	0,014	0,007	0,016
0,013	0,017	0,015	0,027	0,008	0,013	0,012	0,024	0,010	0,028	0,014	0,032
0,020	0,025	0,023	0,041	0,012	0,020	0,018	0,037	0,016	0,043	0,021	0,048
0,027	0,034	0,030	0,055	0,016	0,027	0,024	0,049	0,021	0,057	0,028	0,064
0,034	0,043	0,038	0,069	0,021	0,034	0,030	0,061	0,026	0,071	0,035	0,080
0,040	0,051	0,045	0,093	0,025	0,041	0,036	0,074	0,031	0,086	0,042	0,096
0,047	0,060	0,053	0,097	0,029	0,048	0,042	0,086	0,037	0,100	0,049	0,112
0,054	0,068	0,061	0,111	0,033	0,055	0,048	0,098	0,042	0,114	0,056	0,129
0,061	0,077	0,068	0,125	0,037	0,062	0,054	0,110	0,047	0,128	0,064	0,145
0,068	0,086	0,076	0,139	0,042	0,069	0,060	0,123	0,053	0,143	0,071	0,161
0,074	0,094	0,083	0,153	0,046	0,076	0,066	0,135	0,058	0,157	0,078	0,177
0,081	0,103	0,091	0,166	0,050	0,082	0,072	0,147	0,063	0,171	0,085	0,193
0,088	0,112	0,098	0,180	0,054	0,089	0,078	0,160	0,068	0,186	0,092	0,209
0,095	0,120	0,106	0,194	0,058	0,096	0,084	0,172	0,074	0,200	0,099	0,225
0,102	0,129	0,114	0,208	0,063	0,103	0,090	0,184	0,079	0,214	0,106	0,241
0,108	0,137	0,121	0,222	0,067	0,110	0,096	0,197	0,084	0,228	0,113	0,257
0,115	0,146	0,129	0,236	0,071	0,117	0,102	0,209	0,090	0,243	0,120	0,273
0,122	0,154	0,137	0,250	0,075	0,124	0,108	0,221	0,095	0,257	0,127	0,290
0,129	0,163	0,144	0,264	0,079	0,131	0,114	0,233	0,100	0,271	0,135	0,306
0,136	0,172	0,152	0,278	0,084	0,138	0,120	0,246	0,106	0,286	0,142	0,322
0,142	0,180	0,159	0,292	0,088	0,145	0,126	0,258	0,111	0,300	0,149	0,338
0,149	0,189	0,167	0,305	0,092	0,151	0,132	0,270	0,116	0,314	0,156	0,354
0,156	0,198	0,175	0,319	0,096	0,158	0,138	0,283	0,122	0,329	0,163	0,370
0,163	0,206	0,182	0,333	0,100	0,165	0,144	0,295	0,127	0,343	0,170	0,386
0,170	0,215	0,190	0,347	0,105	0,172	0,150	0,307	0,132	0,357	0,177	0,402
0,176	0,223	0,197	0,361	0,109	0,179	0,156	0,320	0,137	0,372	0,184	0,418
0,183	0,232	0,205	0,375	0,113	0,186	0,162	0,332	0,143	0,386	0,191	0,434
0,190	0,241	0,212	0,389	0,117	0,193	0,168	0,344	0,148	0,400	0,198	0,451
0,197	0,249	0,220	0,403	0,121	0,200	0,174	0,356	0,153	0,414	0,206	0,467
0,204	0,258	0,228	0,417	0,126	0,207	0,180	0,369	0,159	0,429	0,213	0,483
0,210	0,266	0,235	0,431	0,130	0,214	0,186	0,381	0,164	0,443	0,220	0,499
0,217	0,275	0,243	0,444	0,134	0,220	0,192	0,393	0,169	0,457	0,227	0,515
0,224	0,284	0,250	0,458	0,138	0,227	0,198	0,405	0,175	0,472	0,234	0,531
0,231	0,292	0,258	0,472	0,142	0,234	0,204	0,418	0,180	0,486	0,241	0,547
0,238	0,301	0,266	0,486	0,147	0,241	0,210	0,430	0,185	0,500	0,248	0,563
0,244	0,309	0,273	0,500	0,151	0,248	0,216	0,442	0,190	0,515	0,255	0,579

Tabulae X pars altera.

Calc. sulfur.		Ferr. sulfur.		Magnes. carb.		Magnes. sulfur.		Natr. carb.		Natr. sulfur.	
Calcaria sulfuric. anhydra $CaO,SO^3=68$	Calcaria sulfurica crystall. $CaO,SO^3+2HO=86$	Ferrum sulfuric. anhydr. $FeO,SO^3=76$	Ferrum sulfuric. crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Magnesia carbonic. anhydr. $MgO,CO^2=42$	Magnesia carbonica crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$	Magnesia sulfuric. anhydr. $MgO,SO^3=60$	Magnesia sulfuric. crystall. $MgO,SO^3+7HO=123$	Natrum carbonic. anhydr. $NaO,CO^2=53$	Natr. carbonic. cryst. $NaO,CO^2+10HO=143$	Natr. sulfur. anhydr. $NaO,SO^3=71$	Natr. sulfur. crystall. $NaO,SO^3+10HO=161$
0,251	0,318	0,281	0,514	0,155	0,255	0,222	0,455	0,196	0,529	0,262	0,595
0,258	0,327	0,288	0,528	0,159	0,262	0,228	0,467	0,201	0,543	0,269	0,612
0,265	0,335	0,296	0,542	0,163	0,269	0,234	0,479	0,206	0,557	0,277	0,628
0,272	0,344	0,304	0,556	0,168	0,276	0,240	0,492	0,212	0,572	0,284	0,644
0,278	0,352	0,311	0,570	0,172	0,283	0,246	0,504	0,217	0,586	0,291	0,660
0,285	0,361	0,319	0,583	0,176	0,289	0,252	0,516	0,222	0,600	0,298	0,676
0,292	0,370	0,326	0,597	0,180	0,296	0,258	0,529	0,228	0,615	0,305	0,692
0,299	0,378	0,334	0,611	0,184	0,303	0,264	0,541	0,233	0,629	0,312	0,708
0,306	0,387	0,342	0,625	0,189	0,310	0,270	0,553	0,238	0,643	0,319	0,724
0,312	0,395	0,349	0,639	0,193	0,317	0,276	0,565	0,243	0,658	0,326	0,740
0,319	0,404	0,357	0,653	0,197	0,324	0,282	0,578	0,249	0,672	0,333	0,756
0,326	0,413	0,364	0,667	0,201	0,331	0,288	0,590	0,254	0,686	0,340	0,773
0,333	0,421	0,372	0,681	0,205	0,338	0,294	0,602	0,259	0,700	0,348	0,789
0,340	0,430	0,380	0,695	0,210	0,345	0,300	0,615	0,265	0,715	0,355	0,805
0,346	0,438	0,387	0,709	0,214	0,352	0,306	0,627	0,270	0,729	0,362	0,821
0,353	0,447	0,395	0,722	0,218	0,358	0,312	0,639	0,275	0,743	0,369	0,837
0,360	0,456	0,402	0,736	0,222	0,365	0,318	0,652	0,281	0,758	0,376	0,853
0,367	0,464	0,410	0,750	0,226	0,372	0,324	0,664	0,286	0,772	0,383	0,869
0,374	0,473	0,418	0,764	0,231	0,379	0,330	0,676	0,291	0,786	0,890	0,885
0,380	0,481	0,425	0,778	0,235	0,386	0,336	0,688	0,296	0,801	0,397	0,901
0,387	0,490	0,433	0,792	0,239	0,393	0,342	0,701	0,302	0,815	0,404	0,917
0,394	0,499	0,440	0,806	0,243	0,400	0,348	0,713	0,307	0,829	0,411	0,934
1,401	0,507	0,448	0,820	0,247	0,407	0,354	0,725	0,312	0,843	0,419	0,950
0,408	0,516	0,456	0,834	0,252	0,414	0,360	0,738	0,318	0,858	0,426	0,966
0,414	0,524	0,463	0,848	0,256	0,421	0,366	0,750	0,323	0,872	0,433	0,982
0,421	0,533	0,471	0,861	0,260	0,427	0,372	0,762	0,328	0,886	0,440	0,998
0,428	0,542	0,478	0,875	0,264	0,431	0,378	0,774	0,334	0,901	0,447	1,014
0,435	0,550	0,486	0,889	0,268	0,441	0,384	0,787	0,339	0,915	0,454	1,030
0,442	0,559	0,494	0,903	0,273	0,448	0,390	0,799	0,344	0,929	0,461	1,046
0,448	0,567	0,501	0,917	0,277	0,455	0,396	0,811	0,349	0,944	0,468	1,062
0,455	0,576	0,509	0,931	0,281	0,462	0,402	0,824	0,355	0,958	0,475	1,078
0,462	0,585	0,516	0,945	0,285	0,469	0,408	0,836	0,360	0,972	0,482	1,095
0,469	0,593	0,524	0,959	0,289	0,476	0,414	0,848	0,365	0,986	0,490	1,111
0,476	0,602	0,532	0,973	0,294	0,483	0,420	0,861	0,371	1,001	0,497	1,127
0,482	0,610	0,539	0,987	0,298	0,490	0,426	0,873	0,376	1,015	0,504	1,143
0,489	0,619	0,547	1,000	0,302	0,496	0,432	0,885	0,381	1,029	0,511	1,159
0,496	0,628	0,554	1,014	0,306	0,503	0,438	0,898	0,387	1,044	0,518	1,175
0,503	0,636	0,562	1,028	0,310	0,510	0,444	0,910	0,392	1,058	0,525	1,191
0,510	0,645	0,570	1,042	0,315	0,517	0,450	0,922	0,397	1,072	0,532	1,207
0,516	0,653	0,577	1,056	0,319	0,524	0,456	0,934	0,402	1,087	0,539	1,223
0,523	0,662	0,585	1,070	0,323	0,531	0,462	0,947	0,408	1,101	0,546	1,239
0,530	0,671	0,592	1,084	0,327	0,538	0,468	0,959	0,413	1,115	0,553	1,256
0,537	0,679	0,600	1,098	0,331	0,545	0,474	0,971	0,418	1,129	0,561	1,272
0,544	0,688	0,608	1,112	0,336	0,552	0,480	0,984	0,424	1,144	0,568	1,288
0,550	0,696	0,615	1,126	0,340	0,559	0,486	0,996	0,429	1,158	0,575	1,304
0,557	0,705	0,623	1,139	0,344	0,565	0,492	1,008	0,434	1,172	0,582	1,320
0,564	0,714	0,630	1,153	0,348	0,572	0,498	1,021	0,439	1,187	0,589	1,336

Tabulae X pars tertia.

Calc. sulfur.		Ferr. sulfur.		Magnes. carb.		Magnes. sulfur.		Natr. carb.		Natr. s
Calcaria sulfuric. anhydra $CaO,SO^3=68$	Calcaria sulfurica crystall. $CaO,SO^3+2HO=86$	Ferrum sulfuric. anhydr. $FeO,SO^3=76$	Ferrum sulfuric. crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Magnesia carbonic. anhydr. $MgO,CO^2=42$	Magnesia carbonica crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$	Magnesia sulfuric. anhydr. $MgO,SO^3=60$	Magnesia sulfuric. crystall. $MgO,SO^3+7HO=123$	Natrum carbonic. anhydr. $NaO,CO^2=53$	Natr. carbonic. cryst. $NaO,CO^2+10HO=143$	Natr. sulfur. anhydr. $NaO,SO^3=71$
0,571	0,722	0,638	1,167	0,352	0,579	0,504	1,033	0,445	1,201	0,596
0,578	0,731	0,646	1,181	0,357	0,586	0,510	1,045	0,450	1,215	0,603
0,584	0,739	0,653	1,195	0,361	0,593	0,516	1,057	0,455	1,230	0,610
0,591	0,748	0,661	1,209	0,365	0,600	0,522	1,070	0,461	1,244	0,617
0,598	0,757	0,668	1,223	0,369	0,607	0,528	1,082	0,466	1,258	0,624
0,605	0,765	0,676	1,237	0,373	0,614	0,534	1,094	0,471	1,272	0,632
0,612	0,774	0,684	1,251	0,378	0,621	0,540	1,107	0,477	1,287	0,639
0,618	0,782	0,691	1,265	0,382	0,628	0,546	1,119	0,482	1,301	0,646
0,625	0,791	0,699	1,278	0,386	0,634	0,552	1,131	0,487	1,315	0,653
0,632	0,800	0,706	1,292	0,390	0,641	0,558	1,143	0,493	1,330	0,660
0,639	0,808	0,714	1,306	0,394	0,648	0,564	1,156	0,498	1,344	0,667
0,646	0,817	0,722	1,320	0,399	0,655	0,570	1,168	0,503	1,358	0,674
0,652	0,825	0,729	1,334	0,403	0,662	0,576	1,180	0,508	1,373	0,681
0,659	0,834	0,737	1,348	0,407	0,669	0,582	1,193	0,514	1,387	0,68
0,666	0,843	0,744	1,362	0,411	0,676	0,588	1,205	0,519	1,401	0,69
0,673	0,851	0,752	1,376	0,415	0,683	0,594	1,217	0,524	1,415	0,70
0,680	0,860	0,760	1,390	0,420	0,690	0,600	1,230	0,530	1,430	0,71
0,686	0,868	0,767	1,404	0,424	0,697	0,606	1,242	0,535	1,444	0,71
0,693	0,877	0,775	1,417	0,428	0,703	0,612	1,254	0,540	1,458	0,72
0,700	0,886	0,782	1,431	0,432	0,710	0,618	1,267	0,546	1,473	0,73
0,707	0,894	0,790	1,445	0,436	0,717	0,624	1,279	0,551	1,487	0,73
0,714	0,903	0,798	1,459	0,441	0,724	0,630	1,291	0,556	1,501	0,74
0,720	0,911	0,805	1,473	0,445	0,731	0,636	1,303	0,561	1,516	0,75
0,727	0,920	0,813	1,487	0,449	0,738	0,642	1,316	0,567	1,530	0,75
0,734	0,929	0,820	1,501	0,453	0,745	0,648	1,328	0,572	1,544	0,76
0,741	0,937	0,828	1,515	0,457	0,752	0,654	1,340	0,577	1,558	0,77
0,748	0,946	0,836	1,529	0,462	0,759	0,660	1,353	0,583	1,573	0,78
0,754	0,954	0,843	1,543	0,466	0,766	0,666	1,365	0,588	1,587	0,78
0,761	0,963	0,851	1,556	0,470	0,772	0,672	1,377	0,593	1,601	0,79
0,768	0,972	0,858	1,570	0,474	0,779	0,678	1,390	0,599	1,616	0,80
0,775	0,980	0,866	1,584	0,478	0,786	0,684	1,402	0,604	1,630	0,80
0,782	0,989	0,874	1,598	0,483	0,793	0,690	1,414	0,609	1,644	0,81
0,788	0,997	0,881	1,612	0,487	0,800	0,696	1,426	0,614	1,659	0,82
0,795	1,006	0,889	1,626	0,491	0,807	0,702	1,439	0,620	1,673	0,83
0,802	1,015	0,896	1,640	0,495	0,814	0,708	1,451	0,625	1,687	0,837
0,809	1,023	0,904	1,654	0,499	0,821	0,714	1,464	0,630	1,701	0,845
0,816	1,032	0,912	1,668	0,504	0,828	0,720	1,476	0,636	1,716	0,852
0,822	1,040	0,919	1,682	0,508	0,835	0,726	1,488	0,641	1,730	0,859
0,829	1,049	0,927	1,695	0,512	0,841	0,732	1,500	0,646	1,744	0,866
0,836	1,058	0,934	1,709	0,516	0,848	0,738	1,513	0,652	1,759	0,873
0,843	1,066	0,942	1,723	0,520	0,855	0,744	1,525	0,657	1,773	0,880
0,850	1,075	0,950	1,737	0,525	0,862	0,750	1,537	0,662	1,787	0,887
0,856	1,083	0,957	1,751	0,529	0,869	0,756	1,550	0,667	1,802	0,894
0,863	1,092	0,965	1,765	0,533	0,876	0,762	1,562	0,673	1,816	0,901
0,870	1,101	0,972	1,779	0,537	0,883	0,768	1,574	0,678	1,830	0,908
0,877	1,109	0,980	1,793	0,541	0,890	0,774	1,587	0,683	1,844	0,916
0,884	1,118	0,988	1,807	0,546	0,897	0,780	1,599	0,689	1,859	0,923

Tabulae V pars quarta.

Ferr. sulfur.		Magnes. carb.		Magnes. sulfur.		Natr. carb.		Natr. sulfur.	
Ferrum sulfuric. anhydr. $FeO,SO^3=76$	Ferrum sulfuric. crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Magnesia carbonic. anhydr. $MgO,CO^2=42$	Magnesia carbonica crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$	Magnesia sulfuric. anhydr. $MgO,SO^3=60$	Magnesia sulfuric. crystall. $MgO,SO^3+7HO=123$	Natrum carbonic. anhydr. $NaO,CO^2=53$	Natr. carbonic. cryst. $NaO,CO^2+10HO=143$	Natr. sulfur. anhydr. $NaO,SO^3=71$	Natr. sulfur. cryst. $NaO,SO^3+10HO=161$
0,995	1,821	0,550	0,904	0,786	1,611	0,694	1,873	0,930	2,109
1,003	1,834	0,554	0,910	0,792	1,624	0,699	1,887	0,937	2,125
1,010	1,848	0,558	0,917	0,798	1,636	0,704	1,902	0,944	2,141
1,018	1,862	0,562	0,924	0,804	1,648	0,710	1,916	0,951	2,157
1,026	1,876	0,567	0,931	0,810	1,660	0,715	1,930	0,958	2,173
1,033	1,890	0,571	0,938	0,816	1,673	0,720	1,945	0,965	2,189
1,041	1,904	0,575	0,945	0,822	1,685	0,726	1,959	0,972	2,205
1,048	1,918	0,579	0,952	0,828	1,697	0,731	1,973	0,979	2,222
1,056	1,932	0,583	0,959	0,834	1,710	0,736	1,987	0,987	2,238
1,064	1,946	0,588	0,966	0,840	1,722	0,742	2,002	0,994	2,254
1,071	1,960	0,592	0,973	0,846	1,734	0,747	2,016	1,001	2,270
1,079	1,973	0,596	0,979	0,852	1,747	0,752	2,030	1,008	2,286
1,086	1,987	0,600	0,986	0,858	1,759	0,758	2,045	1,015	2,302
1,094	2,001	0,604	0,993	0,864	1,771	0,763	2,059	1,022	2,318
1,102	2,015	0,609	1,000	0,870	1,783	0,768	2,073	1,029	2,334
1,109	2,029	0,613	1,007	0,876	1,796	0,773	2,088	1,036	2,350
1,117	2,043	0,617	1,014	0,882	1,808	0,779	2,102	1,043	2,366
1,124	2,057	0,621	1,021	0,888	1,820	0,784	2,116	1,050	2,383
1,132	2,071	0,625	1,028	0,894	1,833	0,789	2,130	1,058	2,399
1,140	2,085	0,630	1,035	0.900	1,845	0,795	2,145	1,065	2,415
1,147	2,099	0,634	1,042	0,906	1,857	0,800	2,159	1,072	2,431
1,155	2,112	0.638	1,049	0,912	1,869	0,805	2,173	1,079	2,447
1,162	2,126	0,642	1,056	0,918	1,882	0,811	2,188	1,086	2,463
1,170	2,140	0,646	1,063	0,924	1,894	0,816	2,202	1,093	2,479
1,178	2,154	0,651	1,070	0,930	1,906	0,821	2,216	1,100	2,495
1,185	2,168	0,655	1,077	0,936	1,919	0,826	2,231	1,107	2,511
1,193	2,182	0,659	1,084	0,942	1,931	0,832	2,245	1,114	2,527
1,200	2,196	0,663	1,091	0,948	1,943	0,837	2,259	1,121	2,544
1,208	2,210	0,667	1,098	0,954	1,956	0,842	2,273	1,129	2,560
1,216	2,224	0,672	1,104	0,960	1,968	0,848	2,288	1,136	2,576
1,223	2,238	0,676	1,111	0,966	1,980	0,853	2,302	1,143	2,592
1,231	2,251	0,680	1,118	0,972	1,993	0,858	2,316	1,150	2,608
1,238	2,265	0,684	1,124	0,978	2,005	0,864	2,331	1,157	2,624
1,246	2,279	0,688	1,131	0,984	2,017	0,869	2,345	1,164	2,640
1,254	2,293	0,693	1,138	0,990	2.029	0,874	2,359	1,171	2,656
1,261	2,307	0,697	1,145	0,996	2,042	0,879	2,374	1,178	2,672
1,269	2,321	0,701	1,152	1,002	2,054	0,885	2,388	1,185	2,688
1,276	2,335	0,705	1,159	1,008	2,066	0,890	2,402	1,192	2,705
1,284	2,349	0,709	1,166	1,014	2,079	0,895	2,416	1,200	2,721
1,292	2,363	0,714	1,173	1,020	2,091	0,901	2,431	1,207	2,737
1,299	2,377	0,718	1,180	1,026	2,103	0,906	2,445	1,214	2,753
1,307	2,390	0,722	1,186	1,032	2,116	0,911	2,459	1,221	2,769
1,314	2,404	0,726	1,193	1,038	2,128	0,917	2,474	1,228	2,785
1,322	2,418	0,730	1,200	1,044	2,140	0,922	2,488	1,235	2,801
1,330	2,432	0,735	1,207	1,050	2,152	0,927	2,502	1,242	2,817
1,337	2,446	0,739	1,214	1,056	2,165	0,932	2,517	1,249	2,833
1,345	2,460	0,743	1,221	1,062	2,177	0,938	2,531	1,256	2,849

Tabulae X pars quinta.

Calc. sulfur.		Ferr. sulfur.		Magnes. carb.		Magnes. sulfur.		Natr. carb.		N…
Calcaria sulfuric. anhydra $CaO,SO^3=68$	Calcaria sulfurica crystall. $CaO,SO^3+2HO=86$	Ferrum sulfuric. anhydr. $FeO,SO^3=76$	Ferrum sulfuric. crystall. $FeO,SO^3+7HO=139$	Magnesia carbonic. anhydr. $MgO,CO^2=42$	Magnesia carbonica crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$	Magnesia sulfuric. anhydr. $MgO,SO^3=60$	Magnesia sulfuric. crystall. $MgO,SO^3+7HO=123$	Natrum carbonic. anhydr. $NaO,CO^2=53$	Natr. carbonic. cryst. $NaO,CO^2+10HO=143$	N…
1,210	1,531	1,352	2,474	0,747	1,228	1,068	2,189	0,943	2,545	1
1,217	1,539	1,360	2,488	0,751	1,235	1,074	2,202	0,948	2,559	1
1,224	1,548	1,368	2,502	0,756	1,242	1,080	2,214	0,954	2,574	1
1,230	1,556	1,375	2,516	0,760	1,249	1,086	2,226	0,959	2,588	1
1,237	1,565	1,383	2,529	0,764	1,255	1,092	2,238	0,964	2,602	1
1,244	1,574	1,390	2,543	0,768	1,262	1,098	2,251	0,969	2,617	1
1,251	1,582	1,398	2,557	0,772	1,269	1,104	2,263	0,975	2,631	1
1,258	1,591	1,406	2,571	0,777	1,276	1,110	2,275	0,980	2,645	1
1,264	1,599	1,413	2,585	0,781	1,283	1,116	2,288	0,985	2,660	1
1,271	1,608	1,421	2,599	0,785	1,290	1,122	2,300	0,991	2,674	1
1,278	1,617	1,428	2,613	0,789	1,297	1,128	2,312	0,996	2,688	1
1,285	1,625	1,436	2,627	0,793	1,304	1,134	2,325	1,001	2,702	1
1,292	1,634	1,444	2,641	0,798	1,311	1,140	2,337	1,007	2,717	1
1,298	1,642	1,451	2,655	0,802	1,318	1,146	2,349	1,012	2,731	1
1,305	1,651	1,459	2,668	0,806	1,324	1,152	2,362	1,017	2,745	1
1,312	1,660	1,466	2,682	0,810	1,331	1,158	2,374	1,022	2,760	1
1,319	1,668	1,474	2,696	0,814	1,338	1,164	2,386	1,028	2,774	1
1,326	1,677	1,482	2,710	0,819	1,345	1,170	2,398	1,033	2,788	1
1,332	1,685	1,489	2,724	0,823	1,352	1,176	2,411	1,038	2,803	1
1,339	1,694	1,497	2,738	0,827	1,359	1,182	2,423	1,044	2,817	1
1,346	1,703	1,504	2,752	0,831	1,366	1,188	2,435	1,049	2,831	1
1,353	1,711	1,512	2,766	0,835	1,373	1,194	2,448	1,054	2,845	1
1,360	1,720	1,520	2,780	0,840	1,380	1,200	2,460	1,060	2,860	1
1,366	1,728	1,527	2,794	0,844	1,387	1,206	2,472	1,065	2,874	1
1,373	1,737	1,535	2,807	0,848	1,393	1,212	2,485	1,070	2,888	1
1,380	1,746	1,542	2,821	0,852	1,400	1,218	2,497	1,076	2,903	1
1,387	1,754	1,550	2,835	0,856	1,407	1,224	2,509	1,081	2,917	1
1,394	1,763	1,558	2,849	0,861	1,414	1,230	2,521	1,086	2,931	1
1,400	1,771	1,565	2,863	0,865	1,421	1,236	2,534	1,091	2,946	1
1,407	1,780	1,573	2,877	0,869	1,428	1,242	2,546	1,097	2,960	1
1,414	1,789	1,580	2,891	0,873	1,435	1,248	2,558	1,102	2,974	1
1,421	1,797	1,588	2,905	0,877	1,442	1,254	2,571	1,107	2,988	1
1,428	1,806	1,596	2,919	0,882	1,449	1,260	2,583	1,113	3,003	1
1,434	1,814	1,603	2,933	0,886	1,456	1,266	2,595	1,118	3,017	1
1,441	1,823	1,611	2,946	0,890	1,462	1,272	2,607	1,123	3,031	1
1,448	1,832	1,618	2,960	0,894	1,469	1,278	2,620	1,129	3,046	1
1,455	1,840	1,626	2,974	0,898	1,476	1,284	2,632	1,134	3,060	1
1,462	1,849	1,634	2,988	0,903	1,483	1,290	2,644	1,139	3,074	1
1,468	1,857	1,641	3,002	0,907	1,490	1,296	2,657	1,144	3,089	1
1,475	1,866	1,649	3,016	0,911	1,497	1,302	2,669	1,150	3,103	1
1,482	1,875	1,656	3,030	0,915	1,504	1,308	2,681	1,155	3,117	1
1,489	1,883	1,664	3,044	0,920	1,511	1,314	2,694	1,160	3,131	1
1,496	1,892	1,672	3,058	0,924	1,518	1,320	2,706	1,166	3,146	1
1,502	1,900	1,679	3,072	0,928	1,525	1,326	2,718	1,171	3,160	1
1,509	1,909	1,687	3,085	0,932	1,531	1,332	2,731	1,176	3,174	1
1,516	1,918	1,694	3,099	0,936	1,538	1,338	2,743	1,182	3,189	1
1,523	1,926	1,702	3,113	0,941	1,545	1,344	2,755	1,187	3,203	1

Tabulae X pars sexta.

r.	Ferr. sulfur.		Magnes. carb.		Magnes. sulfur.		Natr. carb.		Natr. sulfur.	
CaO,SO³+2HO=86	Ferrum sulfuric. anhydr. FeO,SO³=76	Ferrum sulfuric. crystall. FeO,SO³+7HO=139	Magnesia carbonic. anhydr. MgO,CO²=42	Magnesia carbonica crystall. MgO,CO²+3HO=69	Magnesia sulfuric. anhydr. MgO,SO³=60	Magnesia sulfuric. crystall. MgO,SO³+7HO=123	Natrum carbonic. anhydr. NaO,CO²=53	Natr. carbonic. cryst. NaO,CO²+10HO =143	Natr. sulfur. anhydr. NaO,SO³=71	Natr. sulfur. cryst. NaO,SO³+10HO=161
5	1,710	3,127	0,945	1,552	1,350	2,767	1,192	3,217	1,597	3,622
3	1,717	3,141	0,949	1,559	1,356	2,780	1,197	3,232	1,604	3,638
2	1,725	3,155	0,953	1,566	1,362	2,792	1,203	3,246	1,611	3,654
1	1,732	3,169	0,957	1,573	1,368	2,804	1,208	3,260	1,618	3,671
9	1,740	3,183	0,962	1,580	1,374	2,817	1,213	3,274	1,626	3,687
8	1,748	3,197	0,966	1,587	1,380	2,829	1,219	3,289	1,633	3,703
6	1,755	3,211	0,970	1,594	1,386	2,841	1,224	3,303	1,640	3,719
5	1,763	3,224	0,974	1,600	1,392	2,854	1,229	3,317	1,647	3,735
4	1,770	3,238	0,978	1,607	1,398	2,866	1,235	3,332	1,654	3,751
2	1,778	3,252	0,983	1,614	1,404	2,878	1,240	3,346	1,661	3,767
1	1,786	3,266	0,987	1,621	1,410	2,890	1,245	3,360	1,668	3,783
9	1,793	3,280	0,991	1,628	1,416	2,903	1,250	3,375	1,675	3,799
8	1,801	3,294	0,995	1,635	1,422	2,915	1,256	3,389	1,682	3,815
7	1,808	3,308	0,999	1,642	1,428	2,927	1,261	3,403	1,689	3,832
5	1,816	3,322	1,004	1,649	1,434	2,940	1,266	3,417	1,697	3,848
4	1,824	3,336	1,008	1,656	1,440	2,952	1,272	3,432	1,704	3,864
2	1,831	3,350	1,012	1,663	1,446	2,964	1,277	3,446	1,711	3,880
1	1,839	3,363	1,016	1,670	1,452	2,976	1,282	3,460	1,718	3,896
0	1,846	3,377	1,020	1,676	1,458	2,989	1,288	3,475	1,725	3,912
8	1,854	3,391	1,025	1,683	1,464	3,001	1,293	3,489	1,732	3,928
7	1,862	3,405	1,029	1,690	1,470	3,013	1,298	3,503	1,739	3,944
5	1,869	3,419	1,033	1,697	1,476	3,026	1,304	3,518	1,746	3,960
4	1,877	3,433	1,037	1,704	1,482	3,038	1,309	3,532	1,753	3,976
3	1,884	3,447	1,041	1,711	1,488	3,050	1,314	3,546	1,760	3,993
1	1,892	3,461	1,046	1,718	1,494	3,063	1,319	3,560	1,768	4,009
0	1,900	3,475	1,050	1,725	1,500	3,075	1,325	3,575	1,775	4,025
8	1,907	3,489	1,054	1,733	1,506	3,087	1,330	3,589	1,782	4,041
7	1,915	3,502	1,058	1,739	1,512	3,100	1,335	3,603	1,789	4,057
6	1,922	3,516	1,062	1,746	1,518	3,112	1,341	3,618	1,796	4,073
4	1,930	3,530	1,067	1,753	1,524	8,124	1,346	3,632	1,803	4,089
3	1,938	3,544	1,071	1,760	1,530	3,136	1,351	3,646	1,810	4,105
1	1,945	3,558	1,075	1,767	1,536	3,149	1,357	3,661	1,817	4,121
0	1,953	3,572	1,079	1,774	1,542	3,161	1,362	3,675	1,824	4,137
9	1,960	3,586	1,083	1,781	1,548	3,173	1,367	3,689	1,831	4,154
7	1,968	3,600	1,088	1,788	1,554	3,186	1,372	3,703	1,839	4,170
6	1,976	3,614	1,092	1,794	1,560	3,198	1,378	3,718	1,846	4,186
4	1,983	3,628	1,096	1,801	1,566	3,210	1,383	3,732	1,853	4,202
3	1,991	3,641	1,100	1,808	1,572	3,223	1,388	3,746	1,860	4,218
2	1,998	3,655	1,104	1,814	1,578	3,235	1,394	3,761	1,867	4,234
0	2,006	3,669	1,109	1,821	1,584	3,247	1,399	3,775	1,874	4,250
9	2,014	3,683	1,113	1,828	1,590	3,259	1,404	3,789	1,881	4,266
7	2,021	3,697	1,117	1,835	1,596	3,272	1,410	3,804	1,888	4,282
5	2,029	3,711	1,121	1,842	1,602	3,284	1,415	3,818	1,895	4,298
5	2,036	3,725	1,125	1,849	1,608	3,296	1,420	3,832	1,902	4,315
3	2,044	3,739	1,130	1,856	1,614	3,309	1,425	3,846	1,910	4,331
2	2,052	3,753	1,134	1,863	1,620	3,321	1,431	3,861	1,917	4,347

Additamenta

Tabulam X supplentia.

Calcaria sulfuric. anhydra $CaO,SO^3=68$	Calcaria sulfurica crystall. $CaO,SO^3+2HO=86$	**Ferrum sulfuric. anhydrum** $FeO,SO^3=76$	Ferrum sulfuricum crystall. $FeO,SO^3+HO=139$	**Magnesia carbonica anhydra** $MgO,CO^2=42$	Magnesia carbonica crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$
0,001	0,0012	0,001	0,0018	0,001	0,0016
0,002	0,0025	0,002	0,0036	0,002	0,0033
0,003	0,0038	0,003	0,0055	0,003	0,0049
0,004	0,0050	0,004	0,0073	0,004	0,0065
0,005	0,0063	0,005	0,0091	0,005	0,0082
0,006	0,0076	0,006	0,0109	0,006	0,0098
0,007	0,0088	0,007	0,0128	0,007	0,0115
1,000	1,264	1,000	1,829	1,000	1,643
2,000	2,529	2,000	3,658	2,000	3,285
3,000	3,794	3,000	5,487	3,000	4,928
4,000	5,059	4,000	7,316	4,000	6,571
5,000	6,323	5,000	9,145	5,000	8,214
6,000	7,588	6,000	10,974	6,000	9,857
7,000	8,853	7,000	12,803	7,000	11,499
8,000	10,117	8,000	14,632	8,000	13,142
9,000	11,382	9,000	16,461	9,000	14,785
10,000	12,647	10,000	18,290	10,000	16,428

Magnesia sulfurica anhydra $MgO,SO^3=60$	Magnesia sulfurica crystall. $MgO,SO^3+7HO=123$	**Natrum carbonicum anhydr.** $NaO,CO=53$	Natrum carbonicum crystall. $NaO,CO^2+10HO=143$	**Natrum sulfuricum anhydr.** $NaO,SO^3=71$	Natrum sulfuricum crystall. $NaO,SO^3+10HO=161$
0,001	0,002	0,001	0,0027	0,001	0,0022
0,002	0,004	0,002	0,0054	0,002	0,0045
0,003	0,006	0,003	0,0081	0,003	0,0068
0,004	0,008	0,004	0,0108	0,004	0,0091
0,005	0,010	0,005	0,0135	0,005	0,0113
0,006	0,012	0,006	0,0162	0,006	0,0136
0,007	0,014	0,007	0,0189	0,007	0,0158
1,000	2,050	1,000	2,700	1,000	2,267
2,000	4,100	2,000	5,400	2,000	4,535
3,000	6,150	3,000	8,100	3,000	6,803
4,000	8,200	4,000	10,800	4,000	9,070
5,000	10,250	5,000	13,500	5,000	11,338
6,000	12,300	6,000	16,200	6,000	13,605
7,000	14,350	7,000	18,900	7,000	15,873
8,000	16,400	8,000	21,600	8,000	18,141
9,000	18,450	9,000	24,300	9,000	20,408
10,000	20,500	10,000	27,000	10,000	22,676

TABULA XI

is pondera aequivalentia Bicarbonatis et Monocarbonatis Calcariae.

Calcaria carbonica CaO,2CO²=50	**Calcaria bicarbonica** CaO,2CO²=72	Calcaria carbonica CaO,CO²=50	**Calcaria bicarbonica** CaO,2CO²=72	Calcaria carbonica CaO,CO²=50	**Calcaria bicarbonica** CaO,2CO²=72	Calcaria carbonica CaO,CO²=50	**Calcaria bicarbonica** CaO,2CO²=72	Calcaria carbonica. CaO,CO²=50
,0007	0,036	0,025	0,071	0,049	0,106	0,073	0,141	0,098
,0014	0,037	0,025	0,072	0,050	0,107	0,074	0,142	0,098
,0021	0,038	0,026	0,073	0,050	0,108	0,075	0,143	0,099
,0027	0,039	0,027	0,074	0,051	0,109	0,075	0,144	0,100
,0034	0,040	0,027	0,075	0,052	0,110	0,076	0,145	0,100
,004	0,041	0,028	0,076	0,052	0,111	0,077	0,146	0,101
,005	0,042	0,029	0,077	0,053	0,112	0,077	0,147	0,102
,005	0,043	0,029	0,078	0,054	0,113	0,078	0,148	0,102
,006	0,044	0,030	0,079	0,055	0,114	0,079	0,149	0,103
,007	0,045	0,031	0,080	0,055	0,115	0,079	0,150	0,104
,007	0,046	0,032	0,081	0,056	0,116	0,080	0,151	0,104
,008	0,047	0,032	0,082	0,057	0,117	0,081	0,152	0,105
,009	0,048	0,033	0,083	0,057	0,118	0,082	0,153	0,106
,009	0,049	0,034	0,084	0,058	0,119	0,082	0,154	0,107
,010	0,050	0,034	0,085	0,059	0,120	0,083	0,155	0,107
,011	0,051	0,035	0,086	0,059	0,121	0,084	0,156	0,108
,012	0,052	0,036	0,087	0,060	0,122	0,084	0,157	0,109
,012	0,053	0,036	0,088	0,061	0,123	0,085	0,158	0,109
,013	0,054	0,037	0,089	0,061	0,124	0,086	0,159	0,110
,014	0,055	0,038	0,090	0,062	0,125	0,086	0,160	0,111
,014	0,056	0,039	0,091	0,063	0,126	0,087	0,161	0,111
,015	0,057	0,039	0,092	0,064	0,127	0,088	0,162	0,112
,016	0,058	0,040	0,093	0,064	0,128	0,089	0,163	0,113
,016	0,059	0,041	0,094	0,065	0,129	0,089	0,164	0,114
,017	0,060	0,041	0,095	0,066	0,130	0,090	0,165	0,114
,018	0,061	0,042	0,096	0,066	0,131	0,091	0,166	0,115
,018	0,062	0,043	0,097	0,067	0,132	0,091	0,167	0,116
,019	0,063	0,043	0,098	0,068	0,133	0,092	0,168	0,116
,020	0,064	0,044	0,099	0,068	0,134	0,093	0,169	0,117
,021	0,065	0,045	0,100	0,069	0,135	0,093	0,170	0,118
,021	0,066	0,045	0,101	0,070	0,136	0,094	0,171	0,118
,022	0,067	0,046	0,102	0,070	0,137	0,095	0,172	0,119
,023	0,068	0,047	0,103	0,071	0,138	0,095	0,173	0,120
,023	0,069	0,048	0,104	0,072	0,139	0,096	0,174	0,120
,024	0,070	0,048	0,105	0,073	0,140	0,097	0,175	0,121

Tabulae XI pars altera.

Calcaria bicarbonica $CaO,2CO^2=72$	Calcaria carbonica $CaO,CO^2=50$	Calcaria bicarbonica $CaO,2CO^2=72$	Calcaria carbonica $CaO,CO^2=50$	Calcaria bicarbonica $CaO,2CO^2=72$	Calcaria carbonica $CaO,CO^2=50$	Calcaria bicarbonica $CaO,2CO^2=72$	Calcaria carbonica $CaO,CO^2=50$	Calcaria bicarbonica $CaO,2CO^2=72$
0,176	0,122	0,207	0,143	0,238	0,165	0,269	0,186	0,300
0,177	0,123	0.208	0,144	0.239	0,165	0,270	0,187	0,400
0,178	0,123	0,209	0,145	0,240	0,166	0,271	0,187	0,500
0,179	0,124	0,210	0,145	0,241	0 167	0,272	0,188	0,600
0,180	0,125	0.211	0,146	0,242	0,167	0,273	0,189	0,700
0,181	0,125	0,212	0,147	0,243	0,168	0,274	0,189	0,800
0,182	0,126	0,213	0,147	0,244	0,169	0,275	0,190	0,900
0,183	0,127	0,214	0,148	0,245	0,169	0,276	0,191	1,000
0,184	0,127	0,215	0,149	0,246	0,170	0,277	0,191	2,000
0,185	0,128	0,216	0,150	0,247	0,171	0.278	0,192	3,000
0,186	0,129	0,217	0,150	0,248	0,171	0,279	0,193	4,000
0,187	0,129	0,218	0,151	0,249	0,172	0,280	0,194	5,000
0,188	0,130	0,219	0,152	0,250	0,173	0,281	0,195	6,000
0,189	0,131	0,220	0,152	0,251	0,173	0,282	0,196	7,000
0,190	0,132	0,221	0,153	0,252	0,174	0,283	0,197	8,000
0,191	0,132	0,222	0,154	0,253	0,175	0,284	0,197	9,000
0,192	0,133	0,223	0,154	0,254	0,176	0,285	0,198	10,00
0,193	0,134	0,224	0,155	0,255	0,176	0.286	0,199	11,00
0,194	0,134	0,225	0,156	0,256	0,177	0,287	0,199	12,00
0,195	0,135	0,226	0,156	0.257	0,178	0,288	0,200	13,00
0,196	0,136	0,227	0,157	0,258	0,178	0,289	0,201	14,00
0,197	0,136	0,228	0,158	0,259	0,179	0,290	0,201	15,00
0,198	0,137	0,229	0,159	0,260	0,180	0,291	0,202	16,00
0,199	0,138	0,230	0,159	0,261	0,180	0,292	0,203	17,00
0,200	0,139	0,231	0,160	0,262	0,181	0,293	0,204	18,00
0,201	0,139	0,232	0,160	0,263	0,182	0,294	0,204	19,00
0,202	0,140	0,233	0,161	0.264	0,182	0,295	0,205	20,00
0,203	0,141	0,234	0,162	0,265	0,183	0,296	0,206	
0,204	0,141	0,235	0,162	0,266	0,184	0,297	0.206	
0,205	0,142	0,236	0,163	0,267	0,185	0,298	0,207	
0,206	0,143	0,237	0,164	0,268	0,185	0,299	0,208	

TABULA XII

…s pondera aequivalentia **Bicarbonatis** et **Monocarbonatis Magnesiae.**

… $MgO,CO^2=42$	Magnesia carb. crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$	**Magnesia bicarbonica** $MgO,2CO^2=64$	Magnesia carbonica $MgO,CO^2=42$	Magnesia carb. crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$	**Magnesia bicarbonica** $MgO,2CO^2=64$	Magnesia carbonica $MgO,CO^2=42$	Magnesia carb. crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$	**Magnesia bicarbonica** $MgO,2CO^2=64$	Magnesia carbonica $MgO,CO^2=42$	Magnesia carb. crystall. $MgO,CO^2+3HO=69$
006	0,001	0,038	0,025	0,041	0,075	0,049	0,081	0,112	0,073	0,120
013	0,002	0,039	0,025	0,042	0,076	0,050	0,082	0,113	0,074	0,121
02	0,003	0,040	0,026	0,043	0,077	0,050	0,083	0,114	0,074	0,122
02	0,004	0,041	0,027	0,044	0,078	0,051	0,084	0,115	0,075	0,123
03	0,005	0,042	0,027	0,045	0,079	0,052	0,085	0,116	0,076	0,125
04	0,006	0,043	0,028	0,046	0,080	0,052	0,086	0,117	0,076	0,126
04	0,007	0,044	0,028	0,047	0,081	0,053	0,087	0,118	0,077	0,127
05	0,008	0,045	0,029	0,048	0,082	0,053	0,088	0,119	0,078	0,128
06	0,009	0,046	0,029	0,049	0,083	0,054	0,089	0,120	0,078	0,129
06	0,010	0,047	0,030	0,050	0,084	0,055	0,090	0,121	0,079	0,130
07	0,011	0,048	0,031	0,051	0,085	0,055	0,091	0,122	0,080	0,131
07	0,013	0,049	0,031	0,053	0,086	0,056	0,092	0,123	0,080	0,132
08	0,014	0,050	0,032	0,054	0,087	0,057	0,093	0,124	0,081	0,133
09	0,015	0,051	0,033	0,055	0,088	0,057	0,095	0,125	0,082	0,134
09	0,016	0,052	0,033	0,056	0,089	0,058	0,096	0,126	0,082	0,135
10	0,017	0,053	0,034	0,057	0,090	0,059	0,097	0,127	0,083	0,136
11	0,018	0,054	0,035	0,058	0,091	0,059	0,098	0,128	0,084	0,138
11	0,019	0,055	0,036	0,059	0,092	0,060	0,099	0,129	0,084	0,139
12	0,020	0,056	0,036	0,060	0,093	0,061	0,100	0,130	0,085	0,140
13	0,021	0,057	0,037	0,061	0,094	0,061	0,101	0,131	0,086	0,141
13	0,022	0,058	0,038	0,062	0,095	0,062	0,102	0,132	0,086	0,142
14	0,023	0,059	0,038	0,063	0,096	0,063	0,103	0,133	0,087	0,143
15	0,024	0,060	0,039	0,064	0,097	0,063	0,104	0,134	0,088	0,144
15	0,025	0,061	0,040	0,065	0,098	0,064	0,105	0,135	0,088	0,145
16	0,027	0,062	0,040	0,067	0,099	0,065	0,106	0,136	0,089	0,146
17	0,028	0,063	0,041	0,068	0,100	0,065	0,107	0,137	0,090	0,147
17	0,029	0,064	0,042	0,069	0,101	0,066	0,108	0,138	0,090	0,148
8	0,030	0,065	0,042	0,070	0,102	0,067	0,110	0,139	0,091	0,149
9	0,031	0,066	0,043	0,071	0,103	0,067	0,111	0,140	0,092	0,151
9	0,032	0,067	0,044	0,072	0,104	0,068	0,112	0,141	0,092	0,152
0	0,033	0,068	0,044	0,073	0,105	0,069	0,113	0,142	0,093	0,153
1	0,034	0,069	0,045	0,074	0,106	0,069	0,114	0,143	0,094	0,154
1	0,035	0.070	0,046	0,075	0,107	0,070	0,115	0,144	0,094	0.155
2	0,036	0,071	0,046	0,076	0,108	0,071	0,116	0,145	0,095	0,156
3	0,037	0,072	0,047	0,077	0,109	0,071	0,117	0,146	0,096	0,157
3	0,038	0,073	0,048	0,078	0,110	0,072	0,118	0,147	0,096	0,158
4	0,040	0,074	0,048	0,079	0,111	0,072	0,119	0,148	0,097	0,159

Magnesia bicarbonica MgO,2CO²=64	Magnesia carbonica MgO,CO²=42	Magnesia carb. crystall. MgO,CO²+3HO=69	Magnesia bicarbonica MgO,2CO²=64	Magnesia carbonica MgO,CO²=42	Magnesia carb. crystall. MgO,CO²+3HO=69	Magnesia bicarbonica MgO,2CO²=64	Magnesia carbonica MgO,CO²=42	Magnesia carb. crystall. MgO,CO²+3HO=69	Magnesia bicarbonica MgO,2CO²=64	Magnesia carbonica MgO,CO²=42	Magnesia carb. crystall. MgO,CO²+3HO=69
0,149	0,097	0,160	0,194	0,127	0,209	0,239	0,157	0,257	0,284	0,186	0,306
0,150	0,098	0,161	0,195	0,128	0,210	0,240	0,157	0,258	0,285	0,187	0,307
0,151	0,099	0,162	0,196	0,128	0,211	0,241	0,158	0,259	0,286	0,188	0,308
0,152	0,099	0,163	0,197	0,129	0,212	0,242	0,159	0,261	0,287	0,188	0,309
0,153	0,100	0,164	0,198	0,130	0,213	0,243	0,159	0,262	0,288	0,189	0,310
0,154	0,101	0,166	0,199	0,130	0,214	0,244	0,160	0,263	0,289	0,189	0,311
0,155	0,101	0,167	0,200	0,131	0,215	0,245	0,161	0,264	0,290	0,190	0,312
0,156	0,102	0,168	0,201	0,132	0,216	0,246	0,161	0,265	0,291	0,191	0,313
0,157	0,103	0,169	0,202	0,132	0,217	0,247	0,162	0,266	0,292	0,191	0,314
0,158	0,103	0,170	0,203	0,133	0,218	0,248	0,163	0,267	0,293	0,192	0,315
0,159	0,104	0,171	0,204	0,134	0,220	0,249	0,163	0,268	0,294	0,193	0,317
0,160	0,105	0,172	0,205	0,134	0,221	0,250	0,164	0,269	0,295	0,193	0,318
0,161	0,105	0,173	0,206	0,135	0,222	0,251	0,164	0,270	0,296	0,194	0,319
0,162	0,106	0,174	0,207	0,136	0,223	0,252	0,165	0,271	0,297	0,195	0,320
0,163	0,107	0,175	0,208	0,136	0,224	0,253	0,166	0,272	0,298	0,195	0,321
0,164	0,107	0,176	0,209	0,137	0,225	0,254	0,166	0,273	0,299	0,196	0,322
0,165	0,108	0,177	0,210	0,137	0,226	0,255	0,167	0,275	0,300	0,196	0,323
0,166	0,109	0,178	0,211	0,138	0,227	0,256	0,168	0,276	0,400	0,262	0,431
0,167	0,109	0,180	0,212	0,139	0,228	0,257	0,168	0,277	0,500	0,328	0,539
0,168	0,110	0,181	0,213	0,139	0,229	0,258	0,169	0,278	0,600	0,393	0,646
0,169	0,111	0,182	0,214	0,140	0,230	0,259	0,170	0,279	0,700	0,459	0,754
0,170	0,111	0,183	0,215	0,141	0,231	0,260	0,170	0,280	0,800	0,525	0,862
0,171	0,112	0,184	0,216	0,141	0,232	0,261	0,171	0,281	0,900	0,590	0,970
0,172	0,113	0,185	0,217	0,142	0,234	0,262	0,172	0,282	1,000	0,656	1,078
0,173	0,113	0,186	0,218	0,143	0,235	0,263	0,172	0,283	2,000	1,312	2,156
0,174	0,114	0,187	0,219	0,143	0,236	0,264	0,173	0,284	3,000	1,968	3,234
0,175	0,115	0,188	0,220	0,144	0,237	0,265	0,174	0,285	4,000	2,625	4,312
0,176	0,115	0,189	0,221	0,145	0,238	0,266	0,174	0,286	5,000	3,281	5,390
0,177	0,116	0,190	0,222	0,145	0,239	0,267	0,175	0,287	6,000	3,937	6,468
0,178	0,117	0,191	0,223	0,146	0,240	0,268	0,176	0,289	7,000	4,593	7,546
0,179	0,117	0,193	0,224	0,147	0,241	0,269	0,176	0,290	8,000	5,250	8,625
0,180	0,118	0,194	0,225	0,147	0,242	0,270	0,177	0,291	9,000	5,906	9,703
0,181	0,118	0,195	0,226	0,148	0,243	0,271	0,177	0,292	10,00	6,562	10,78
0,182	0,119	0,196	0,227	0,149	0,244	0,272	0,178	0,293	11,00	7,218	11,86
0,183	0,120	0,197	0,228	0,149	0,245	0,273	0,179	0,294	12,00	7,875	12,93
0,184	0,120	0,198	0,229	0,150	0,246	0,274	0,179	0,295	13,00	8,531	14,01
0,185	0,121	0,199	0,230	0,151	0,248	0,275	0,180	0,296	14,00	9,187	15,09
0,186	0,122	0,200	0,231	0,151	0,249	0,276	0,181	0,297	15,00	9,843	16,17
0,187	0,122	0,201	0,232	0,152	0,250	0,277	0,181	0,298	16,00	10,500	17,25
0,188	0,123	0,202	0,233	0,153	0,251	0,278	0,182	0,299	17,00	11,156	18,32
0,189	0,124	0,203	0,234	0,153	0,252	0,279	0,183	0,300	18,00	11,812	19,40
0,190	0,124	0,204	0,235	0,154	0,253	0,280	0,183	0,301	19,00	12,468	20,48
0,191	0,125	0,206	0,236	0,155	0,254	0,281	0,184	0,303	20,00	13,125	21,56
0,192	0,126	0,207	0,237	0,155	0,255	0,282	0,185	0,304			
0,193	0,126	0,208	0,238	0,156	0,256	0,283	0,185	0,305			

Analysis chemica

aquarum mineralium

ecipuarum, quae in Germania, Helvetia, Gallia,
Hungaria, Italia, aliis quibusdam terris
reperiuntur.

N o t a.

Pondera substantiarum, quae in analysibus expressa sunt, indic aut **grana**, quorum 7680 **uncias sedecim** vel libram civilem constituunt, aut **grammata** ponderis Gallici.

Grana indicant quantitates substantiarum, quae in **granis** vel **16 unciis** aquae mineralis repertae sunt.

Grammata indicant quantitates substantiarum, quae in 10 vel **10000 grammatibus** aquae mineralis repertae sunt.

Partes indicant pondera quaelibet, in eadem analysi ejusdem generis, quaerationem habent cum **partibus 10** **10000** aquae mineralis.

Formae compendiariae abhibitae.

Acid. = Acidi. Aq. = Aquae. C. = Celsiani thermometri. Cal. = Calcar Carb. = Carbonei. C. C. = Cent. cub. = Centimetra cubica. Digt. cub. = I cubici (Pollices cub.) Ferr. = Ferri. Lith. = Lithoni. Magnes. = Magnesiae, M = Mangani. Mater. organ. = Materiae organicae. Natr. = Natri. Pond. spec. = dus specificum. Stront. = Strontianae. Temp. = Temperat. = Temperatura.

Aachen.

Aix la Chapelle. (*Rhein-Preussen.*)

00 Grammat. continent:	Kaiser-quelle	Cornelius-quelle	Rosen-quelle	Quirinus-quelle
›rat.	2,6394	2,4651	2,5459	2,5959
mat.	0,0036	0,0036	0,0036	0,0036
ati	0,0005	0,0005	0,0005	0,0005
'urat.	0,0095	0,0054	0,0075	0,0023
›onic.	0,6504	0,4970	0,5292	0,5526
'uric.	0,2827	0,2866	0,2822	0,2920
ric.	0,1544	0,1566	0,1540	0,1516
carbonicae	0,1585	0,1318	0,1839	0,1718
carbonicae	0,0514	0,0249	0,0265	0,0334
e carbonicae	0,0002	0,0002	0,0003	0,0002
›onici	0,0095	0,0059	0,0060	0,0052
ici	0,0661	0,0597	0,0593	0,0620
›rganicae	0,0752	0,0928	0,0915	0,0978
rbonici	0,0003	0,0003	0,0003	0,0003
›., Alum. phosph., rat., Ammon.	vestigia		vestigia	
timetr. cub. aquae cont. ›rpta. Temperat. 0° C.		*Centim. cubic.*		
;en	12,78	12,54	14,71	7,31
carbonic.	126,94	148,46	145,40	106,30
n. bishydrogen.	0,52	—	0,89	0,30
n.	1,76	—	—	0,09
ific.	1,00349	1,00305	1,00315	1,00327
ra th. Cels.	55°	45,4°	47°	49,7°

Auct. analys. v. Liebig 1851.

volumina gasis, quod ex aqua evadit, continent:

	volumina Kaiserquelle	*volumina* Corneliusquelle
Nitrogen.	66,98	81,68
Acid. carbonic.	30,89	17,60
Carbon. bishydrogenat.	1,82	0,72
Acidi hydrosulfuric.	0,31	—
Oxygen.	—	—

Abano. (*Padua.*)

1000 Gramm.

rati	3,871
rati	0,097
hlorati	0,131
sulfuricae	1,152
odati	0,022
Magnesii bromat.	0,010
Calcariae carbonicae	0,401
Magnesiae carbonicae	0,098
Acid. silicic.	0,372
Mater. organic. cum Ferro silicico	0,428

100 Centim. cubic. gasis, quod ex aqua calore 50° C. evadit, continent:

	Cent. cub.		
Acid. carbonic.	38,00	Vaporum naphthae	0,5
Nitrogen.	60,90	Oxygen.	0,1
Acid. hydrosulfuric.	0,5		

Temperat. 46—50 °C. Pond. spec. 1,00[illegible]

Auct. analys. Foscarini.

San Pietro Montagnone.

1000 Gramm.	Suddetta	Lastra	Monte Groto	Sant Elen[illegible] Battaglia
Natrii chlorati	2,814	5,285	2,833	1,734
Calcii chlorati	0,090	0,099	0,092	0,015
Magnesii chlorati	0,585	0,305	0,203	0,198
Calcariae sulfuricae	0,612	0,500	1,609	0,330
Calcariae bicarbonicae	0,219	0,303	0,525	0,059
Magnesiae bicarbonicae	0,067	0,019	0,071	0,016
Magnesii jodati et bromati	0,038	0,035	0,029	vestig.
Acidi silicici	0,250	0,200	0,310	0,083
Materiae organicae	0,102	0,045	0,047	0,056
Temperatura	70°C.	65°C.	57°C.	66°C.
Pond. spec.	1,016	1,016	1,016	1,0132

Auct. analys. Foscarini. 1847.

Sorgente di Reineriana.

1000 Gramm.

Natrii chlorati	2,219	Calc. sulfuric.	0,197	Magnesii bromati et jodati	vestig.
Magnesii chlorati	0,266	Calc. carbonic.	0,240	Ferri carbonic.	vestig.
Calcii chlorati	0,420	Magnes. carbonic	0,142	Acidi carbonic.	17,4C.C.
Natr. sulfuric.	0,060	Acidi silicic.	0,020	Hydrogen. sulfurat.	5,4C.C.
Magnes. sulfuric.	0,052	Mater. organ.	0,002		

Temperat. 19,5°C. Pond. spec. 1,0011063.

Auct. analys. Ragazini. 1836.

Achaz. *(Wasserburg. Bayern.)*

10000 Gramm.

Kali sulfuric.	0,036	Natrii chlorati	0,026	Magnes. bicarbon.	0,9[illegible]
Natri sulfuric.	0,088	Natri bicarbon.	0,094	Ferri bicarbonici	0,01[illegible]
Natri phosphoric.	0,014	Ammoni bicarbon.	0,044	Acidi carbonici	1,7[illegible]
Natri borici	vestig.	Calc. bicarbonic.	4,148	Acidi silicici	0,1[illegible]

Mater. organ. 0,814. Temperat. 15°C. Pond. spec. 1,00062.

Auct. analys. Wittstein. 1861.

Achselmannstein. *(Reichenhall. Bayern.)*

Edelquelle.

10000 Gramm.

Natrii chlorat.	2243,476	Calc. sulfuric.	41,6[illegible]
Ammonii chlorati	0,247	— carbonic.	0,0[illegible]
Magnesii chlorati	18,020	Magnes. carbonic.	vestig.
— bromati	0,299	Ferr. oxydat., Aluminae	0,073
Natri sulfuric.	20,350	Acid. silicic.	0,104
Kali sulfuric.	6,119	Acid. carbonic. parv. quant.	

Pond. specific. 1,18145.

Mutterlauge (residuum ex muria) *1000 Grammata continent:*

Natrii chlorati	175,592	Kali sulfuric.	6,700	Natr. sulfuric.	[illegible]
Magnesii chlorati	64,841	Magnesii bromati	1,216	*Auct. analys.* [illegible]	

Acqui. (*Piemont.*)

10000 Gramm.	Fontanino Freddo	Grande Vasca	La Bollente
Calcii sulfurati	0,050	0,082	0,125
Natrii chlorati	0,252	0,602	1,550
Magnesii chlorati	0,110	0,115	0,212
Calcii chlorati	0,102	0,102	0,240
Natri sulfurici	0,120	0,152	0,337
Magnesiae sulfuricae	0,135	0,175	} 0,080
Calcariae sulfuricae	0,070	0,072	
Mater. organicae	0,050	0,252	0,070
Ferri carbonici	0,080	0,054	—
Ferri oxydulati cum Materia organ.	—	—	0,042
Natrii jodati	0,028	—	vestig.
Acidi silicici	0,060	0,160	0,045
Acidi carbonici	0,042	0,053	—
Hydrog. sulfurati	0,067	0,035	0,024
Temperat.	18°C.	41°C.	64°C.

Auct. analys. *Ottav. Ferrari;* Senat. *Cantu* et *Ferrari.*

Adelholzen. (*Ober-Bayern.*) Wildbad. *10000 Gramm.*

Calc. carbonic.	2,174	Calc. sulfuric.	0,020
Magnes. carbonic.	0,234	Ferr. carbonic.	0,0013
Kali nitric.	0,013	Bromi	0,0013
Natrii chlorat.	0,117	Acidi huminic.	0,0013
Natr. carbonic.	0,026	— silicic.	0,0013
— sulfuric.	0,020	— carbonic.	560C.C.
Temperat.	10°C.	Pond. spec. 1,012.	

Auct. analys. Jos. Buchner.

Adolfsberg. (*Succia.*)

2500 Gramm.					
…ali sulfuric	0,17	Ferri oxydati	0,44	Acidi carbonici	22,5C.C.
…atrii chlorati	0,17	Mangan. oxyd.	0,08	Nitrogenii	41C C.
…ali carbonic.	0,49	Acidi silicic.	1,32	Temperat.	9°C.
…r. carbonic.	2,75	Mater. organic.	0,97	Saporis amari, styptici.	

Auctor analys. Berzelius.

Aedepsos. (*Griechenland, Euboea.*)

10000 Gramm.					
…atrii chlorati	88,50	Natri sulfurici	1,95	Magnesii bromati	0,62
…gnesii chlorati	4,55	Calcariae carbonic.	1,04	Acidi silicici	1,17
…ariae	2,60	Natri carbonic.	3,12	Acidi carbonici	751C.C.
…gnesiae sulfuric.	7,41	Natrii jodati	0,65	Acidi hydrosulf.	190C.C.

Auct. analys. Landerer.

Santa Aguenda. (*apud Vergara.*)

10000 Gramm. Fons sulfurosus.

[illegible] sulfuric.	4,21	Calc. carbonic.	3,38	Natrii chlorati	5,00
…gnes. sulfuric.	2,19	Magnes. carbonic.	0,05	Temperat.	19°C.
[illegible]	2,28	Magnesii chlorati	1,25	Acidi carbonic.	32 poll. cub.

Acidi hydrosulfurici 9,3 poll. cub.

Auct. analys. Pedro Sanchez. 1836.

Aibling. (*Ober-Bayern.*)

	16 Unc. Karolinen-quelle	16 Unc. Margarethenquelle	10000 Part. Karolinen-quelle	10000 Part. Margarethenquelle
Kali sulfurici	vestig.	0,017	vestig.	0,032
Kalii chlorati	0,017	0,004	0,022	0,005
Natrii chlorati	0,004	—	0,005	—
Lithii chlorati	—	vestig.	—	vestig.
Ammonii chlorati	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Kali phosphorici	—	0,212	—	0,016
Natri phosphorici	0,003	0,003	0,004	0,004
Aluminae phosphoricae . .	0,006	—	0,009	—
Calcar. silicicae	0,127	0,149	0,166	0,195
Natri bicarbonici	0,100	0,194	0,130	0,253
Calcar. bicarbonicae	2,144	2,537	2,792	3,304
Magnesiae bicarbonicae . .	1,753	1,121	2,282	1,460
Ferri bicarbonici	0,060	0,040	0,079	0,052
Mater. organ. nitrogenat. .	0,071	0,061	0,092	0,079
Acidi carbonici	1,342	1,229	1,748	1,599
Pond. spec. (9,75° C.) . .			1,00233	1,00079

Auct. analys. Wittstein.

Ajnàcskö. (*Ungarn.*)

10000 partes

Ferri sulf. oxydati .	0,268	Magnesiae carbonic.	9,780	Acidi carbonici . .	[illegible]
Natrii chlorati . .	0,499	Natri carbonici . .	3,983	Strontianae . . .	[illegible]
Calcar. carbonic. .	4,148	Natrii jodati . . .	0,044	Acidi hydrosulfurici	[illegible]
Ferri carbonici . .	2,380	Aluminae	0,530	*Auct. analys.* [illegible]	

Aix. Aix les Bains. (*Savoyen.*)

10000 Gramm.	Aqua aluminosa	Aqua sulfurosa
Acidi silicici	0,043	0,050
Aluminae et Calcariae phosphoric. Calcii fluorati	0,026	0,025
Calcariae carbonicae	1,810	1,485
Magnesiae carbonicae	0,198	0,258
Ferri carbonici	0,093	0,088
Stront. carbonicae	vestig.	vestig.
Natri sulfurici	0,424	0,960
Calcariae sulfuricae	0,150	0,160
Magnes. sulfuricae	0,310	0,352
Aluminae sulfuricae	0,602	0,548
Ferri sulfurici	vestig.	vestig.
Natrii chlorati	0,140	0,079
Magnesii chlorati	0,220	0,172
Glaerinae	aliquantulum	
Acidi hydrosulfurici	0,414	0,414
Acidi carbonici	0,133	0,258
Oxygenii	0,184	—
Nitrogenii	0,801	0,320
Temperat.	40°C.	45°C.

Auct. analys. Bonjean. 1838.

Source Saint-Simon.

?0 Gramm.					
bon.? . .	2,352	Magnesii chlorati .	0 003	Natri sulfurici . .	0,089
carb. . .	1,616	Magnes. sulfuric. .	0,112	Acidi silicici . . .	0,082
e . . .	0,148	Kali sulfurici. . .	0,039	Alumin. et Ferri .	0,017

Mater. organ. 0,206, Acid carbonici (non determinat.)

Auct. analys. Kramer 1853.

---

ix en Provence. (*France.*) Sextiusquelle *10000 Gramm.*

Calcariae carbonicae	1,068	Magnes. carbonic. .	0,417
Natri sulfurici . .	0,312	Natrii chlorati . .	0,065
Magnesii chlorati .	0,117	Magnes. sulfuric. .	0,078

Acidi carb. ? Temperatura 36° C.

Auct. analys. Robiquet 1837.

Barretquelle: eadem compositio. Temperatura 21° C.

Alban. Conf. Saint-Alban.

ıderbad. (*Bayreuth. Bayern.*) Sichersreuther-Wasser.

10000 Grammata.

Natri sulfurici . . .	0,130	Magnes. carbonic. .	0,326
— carbonici . .	0,391	Ferri carbonici . .	0,365
Natrii chlorati . .	0,260	Acidi silicici . . .	0,326
Calcar. carbonic. .	1,458	Acidi carbonici	10445 C.C.

Temperatura 9° C. *Auct. analys. Vogel.*

Alexisbad. (*Anhalt-Bernburg.*)

10000 Grammat.	Alte Badequelle vel Selkebrunn.	Alexisbrunn.
Natri sulfurici . .	0,389	0,879
Magnesiae sulfuricae	0,488	1,021
Calcariae sulfuricae	0,781	1,099
— carbonic. .	—	0,417
Ferri sulfurici . .	0,408	—
— chlorati . . .	1,264	—
— carbonici . .	—	0,525
Mangani sulfurici .	0,270	—
— carbonici .	— ?	0,228
Magnesii chlorati .	0,189	0,086
Acidi silicici . . .	0,142	0,232
Materiae extractivae	0,568	0,284
Acidi carbonici . .	—	2980 C. C.

Auct. analys. Trommsdorf.

Beringerbad. *10000 Gramm.*

Kalii chlorati . .	0,344	Ferri carbonici . .	0,825
Natrii chlorati . .	113,274	Natrii bromati . .	0,100
Magnesii chlorati .	4,152	Aluminae	3,176
Calcii chlorati . .	101,577	Acidi silicici . . .	0,003
Calcar. carbonic. .	0,118	Mater. organic. . .	0,651

Acid. carbonic. ?

Auct. analys. Bley

Alhama. (*Prov. Aragonia. Spanien.*)

Fuente de los Baños Viejos (Fons vetus).

10000 Gramm.

Calc. sulfuric.	1,760	Ferri bicarbonici	1,185	Calc. et Magnes. phosphoric.	
Magnes. sulfuric.	1,064	Magnes. bicarbon.	0,245		
Natr. sulfuric.	0,155	Natrii chlorati	1,337	Magnes. phosphoric.	
Calc. bicarbon.	0,360	Alumin. phosphoric.	0,500	Materiae organ.	
Acidi carbon.	2,02				

Auct. analys. Julian Cesaña. 18

Alica. (*Toscana.*)

10000 Gramm.	Acqua di S. Andrea a Corsini	Acqua di Clemente
Magnesiae sulfuricae	2,080	0,693
Calcariae sulfuricae	2,080	1,386
Aluminae sulfuricae	2,773	2,080
Natrii chlorati	5,547	4,160
Magnesii chlorati	0,693	0,690
Calcii chlorati	vestig.	vestig.
Magnesiae carbonicae	0,693	0,346
Calcariae carbonicae	3,466	0,693
Ferri carbonici	1,040	1,386
Acidi carbonici	7900 C.C.	2950 C.C.
Acidi hydrosulfurici	—	vestig.
Temperatura	16,4° C.	16,4° C.

Auct. analys. Gi

Alle Prese vide Le Prese.

Allevard. (*France.*) *1000 Grammat.*

Calcar. carbonic.	0,034	Aluminae sulfuric.	vestig.
— sulfuric.	0,053	Acid. silic et Ferr. oxydat.	vestig.
Magnes. carbonic.	0,018	Jodinae	0,006
— sulfuric.	0,065	Acid. hydrosulfuric.	0,052
Natrii chlorat.	0,334	Acid. carbonic.	0,022
Magnesii chlorat.	0,068	Nitrogen	vestig.

Temperatura 16,7° C.

Auct. analys. M. Savoye.

Almeria. (*Spanien.*)

10000 Gramm.

Calcii chlorati	0,210	Calcariae sulfuricae	0,260
Magnesii chlorati	0,156	Magnesiae carbonicae	0,156
Natrii chlorati	0,989	Acidi silicici	0,104
Magnesiae sulfuricae	1,768	Acidi carbonici copiae non determinatae.	

Temperat. 53° C.

Auct. analys. Agu

Alt-Gyógy. (*Siebenbürgen.*) *10000 Grammat.*

Agaffi Ferdőge (Agaffi-Ferdő-Quelle).

Calcar. carbonic.	3,646	Natrii chlorat.	1,042
Magnes. carbonic.	4,166	Acid. silicic.	0,781
Natr. carbonic.	9,179	Acid. carbonic.	5370 C.C.

Temperatura 30° C.

Auct. analys. Patak

.lsó-Micsinye. (*Ungarn.*) Cserenyer-Quelle. *10000 Gramm.*

Calcar. sulfuric. . . .	0,326	Natr. sulfuric. . . .	0,104
— carbonic. . .	4,557	Natrii chlorat. . . .	0,052
Magnesiae carbonic. .	11,223	Ferr. oxydulat. . . .	0,143
— sulfuric. .	0,391	Acid. silicic.	0,130

Acid. carbonic. 6275 C.C.
Temperatura 10° C.

Alsó-Sebes. (*Eperies. Ungarn.*)

0000 Gramm.	Amalien-brunnen.	Franzbrunn.	Léleszbrunn.	Ferdinands-brunnen.
ılfurici	15,624	44,997	103,769	31,248
hlorati	20,832	44,997	31,248	103,118
carbonic.	2,916	8,124	5,625	5,416
rbonic.	2,760	1,146	2,161	1,484
lfurici	1,042	0,117	0,052	0,026
(?)	vestig.	—	—	0,039(?)
. . . .	vestig.	—	—	—
rbonici	1,588	—	—	—
rdrosulfurici	—	0,286	0,052	0,221

Temperat. 10° C. *Auct. analys. Pantocsek.*

Alsó-Vatza. (*Ungarn.*) *10000 Grammat.*

Calcar. sulfuric.	3,12	Calcii chlorat.	3,90
Natrii chlorat.	3,77	Acid. hydrosulfur. . . .	7,38

Temperat. 31° C. *Auct. analys. Pataky.*

Altensalza i. q. Elmen.

Altsohl. (*Ungarn.*)

10000 Gramm. Czervena Woda.

ılfurici . .	1,333	Calcii chlorati . .	0,065	Ferri carbonici . .	0,910
sulfuric. . .	0,591	Natri carbonici . .	9,100	Acidi silicici . . .	0,650
hlorati . .	0,097	Magnes. carbon. .	5,981	Acidi carbonici .	1200C.C.
l chlorati .	0,130	Calcar. carbon . .	1,950	Temperat. 11° C.	

Pond. spec. 1,0028. *Auct. analys. Kittaibel.*

Altwasser. (*Schlesien. Preussen.*)

)00 Gramm.	Ober-brunnen	Mittel-brunnen.	Friedrichs-brunnen.	Georgs-brunnen.	Luisen-brunnen.
lorati	0,117	—	—	—	—
hlorati	—	—	—	—	0,011
hlorati	—	0,117	0,104	0,117	—
i chlorati . . .	—	—	—	—	0,186
furici	0,112	—	—	—	0,153
ılfurici	0,520	—	1,313	1,157	0,465
sulfuric. . . .	0,325	—	—	—	0,419
e sulfuric. . . .	0,130	—	—	—	—
e phosphoricae .	—	—	—	—	0,062
ırbonici	—	1,573	1,730	1,573	—
e carbonic. . .	1,118	3,745	3,420	3,745	0,421
chlorati . . .	—	—	—	—	0,090

10000 Gramm.	Ober-brunnen.	Mittel-brunnen.	Friedrichs-brunnen.	Georgs-brunnen.	I b
Magnesiae carbonic. . .	0,400	0 936	1,027	0,936	
Ferri carbonici	0,398	0,482	0,442	0,482	
Mangani carbonici . . .	0,170	—	—	—	
Acidi silicici	0,170	0,104	0,442	0.104	
Materiae organicae . .	0,676	0,455	0,378	0,455	
Acidi carbonici	2070 CC.	10500 CC.	9935 CC.	9450 CC.	7
Temp. 11° C. *Auct analys.*	*Simmler*	*Simmler*	*Duflos*	*Duflos*	*S*

Alveneu. (*Cant. Graubündten. Schweiz.*)

10000 Gramm.

Natri sulfurici . .	0,199	Calc sulfuric. . .	9,545	Acid. silicic. . .	
Natrii chlorati . .	0,014	Magnes. carbon. .	1,335	Acid. carbon. . .	
Kali sulfurici . . .	0,101	Ferri carbonici . .	0,008	Acid. hydrosulfuric.	
Magnes. sulfuric. .	1,392	Alumin. phosphor. .	0,047	Temperat. 8° C.	

Auct. analys. v. Planta-Reic.

Alzola. (*Prov. Guipuzcoa. Spanien.*)

10000 Gramm. Manantial de Urberoaga.

Natrii chlorati . . .	6,8	Natri sulfurici . . .	1,5
Magnesii chlorati . .	0,6	Calcariae bicarbonicae	13,1
Calcii chlorati . . .	0,9	Acidi silicici	0,3
Calc. sulfuricae . .	1,6	Aëris atmosphaerici .	4,0
Acidi carbonici?			

Temperat. 30° C.

Auct. analys. Moreno et Lletget

Amélie-les-Bains (ou Les bains d'Arles). (*Fra*

Établiss. Hermabessière

10000 Grammat.	Source Manjolet	Sources du Grand du Petit Escaldado
Natrii sulfurat.	0,317	0,396
Natr. sulfuric.	0,504	0,421
Calcar. sulfuricae . . .	0,010	0,007
Natr. carbonic.	0,623	0,750
Kali carbonic.	vestig.	0.026
Calc. carbonicae . . .	0,012	0,008
Magnes. carbonic. . . .	0,004	0,002
Natrii chlorat.	0,164	0,418
Acid. silicic.	0,378	0,902
Glaerinae	0,158	0,109
Temperatura	46° C.	64,2° C.

Auct. analys. Anglad.

Établissement Pujade. Source Amélie. *10000 Gramm.*

Natrii sulfurat. . . .	0,253	Kali	0,061
Calc. sulfuric. . . .	0,060	Calc. carbonic. . . .	0,054
Natr. sulfuric. . . .	0,230	Magnes., Ferr., Alumin.	vestig.
— carbonic. . . .	0,382	Natrii chlorat. . . .	0,421
Natri	0 246	Acid. silicic.	0,890

Materiae nitrogenatae (Glaerin.) 0,0140

Temperat. 43° C. *Auct. analys. Bouis.*

Andersdorf. (*Mähren. Deutschland.*)

10000 Gramm.

Calcariae carbonic.	1,654	Ferri carbonici . .	0,299
Magnes. carbonic. .	1,250	Natri carbonici . .	0,130
Calcariae sulfuric. .	0,456	Acidi carbonici . .	15,626

(Usus in phthisi et catarrho chronico.)

Antogast. (*Baden. Deutschland.*) *10000 Gramm.*

Trinkquelle.

Natri sulfurici . .	0,845	Calcariae carbonic.	7,704
Natri carbonici . .	4,363	Ferri carbonici . .	0,637
Natrii chlorati . .	0,807	Acidi silicici . . .	1,376
Calcariae sulfuric. .	0,807	Acidi carbonici . .	16,666

Pond. spec. 1,0023. *Auct. analys. Boeckmann et Sulzer.*

Arapatak vide Eloepatak.

Arapatak vide Eloepatak.

Appenzell. (*Schweiz.*)

10000 Gramm. Unterbad.

Magnesiae carbonicae	3,385	Materiae organicae	0,651
Calcariae carbonicae	1,302	Acidi carbonici . .	1,693

Auct. analys. Sulzer.

Archena. (*Spanien.*)

10000 Gramm.

Natrii chlorati . .	15,260	Natrii sulfhydrati .	?
Magnesii chlorati .	2,553	Acidi silicici . . .	0,060
Natri sulfurici . .	1,100	Acidi hydrosulfurici	2250 C. C. ?
Calc. sulfuric. . .	0,320	Acidi carbonici . .	1000 C. C.

Temperat. 55° C. Pond. spec. 1,10018.

Auct. analys. Sanchez de las Matas. 1856.

Arechavaleta. (*Prov. Alava. Spanien.*)

10000 Gramm. Aqua sulfurosa de Ibarra.

Calc. sulfuricae . .	5,554	Natrii chlorati . .	0,152
Natr. sulfurici . .	1,045	Magnesii chlorati .	0,070
Magnes. sulfuric. .	1,095	Calcii chlorati . .	0,040
Calc. carbonic. . .	1,540	Acidi silicici . . .	0,036
Magnes. carbonic. .	0,005	Acidi carbonici .	660 C.C.

Acidi hydrosulfurici 800 C. C. Temperat. 15° C.

Auct. analys. Lleget et Masarnau. 1855.

Arnedillo. (*Spanien.*)

10000 Gramm.

Calc. sulfuricae	5,50	Calcariae carbonicae . . .	3,50
Natri sulfurici	8,50	Ferri carbonici	0,55
Natrii chlorati	11,10	Acidi carbonici / Aëris atmosphaer. }	421 Cent. cub.
Magnesii chlorati	6,05		

Temperatura 50° C. Pond. spec. 1,024.

Auct. analys. José de Elvira. 1859.

Arnstadt. (*Thüringen. Deutschland.*)

10000 Gramm. Soolbad.

Natrii chlorat.	2243,554	Magnesii chlorat.	51,[illegible]
Kalii chlorat.	0,221	Calc. sulfuric.	16,[illegible]
Calcii chlorat.	64,488	Magnesii bromat.	0,[illegible]
Ferr. carbonic.	0,221	*Auct. analys. Wackenroder.*	

Residuum ex muria continet in 1900 partibus

Natrii chlorati part.	631	Calcii chlorati part.	666
Magnesii chlorati	557	Magnesii bromati part.	25,2

Trinkquelle zu Plaue bei Arnstadt.

10000 Gramm.

Natrii chlorat.	33,982	Natr. sulfuric.	1,979
Kalii chlorat.	0,026	Magnes. sulfuric.	0,937
Magnes. chlorat.	0,651	Calc. carbonic.	1,302
Calc. sulfuric.	4,218	Magnes. carbonic.	0,052

Acid. carbonic. 1490 CC.

Pond. spec. 1,002. *Auct. analys. Lucas.*

Artern. (*Prov. Sachsen. Preussen.*) *10000 Gramm.*

Natrii chlorat.	278,478	Magnes. sulfuric.	0,410
Kalcii chlorat.	0,410	Calc. sulfuric.	15,325
Magnesii chlorat.	0,410	— carbonic.	4,101
Natr. sulfuric.	9,023	Ferr. carbonic.	1,230
Kali sulfuric.	0,410	Bitum. terrestr.	0,339

Auct. analys. Herrmann.

Assmannshausen. (*Nassau. Deutschland.*)

10000 Gramm. Quellen:	I	II	III	IV
Natr. sulfuric.	0,156	0,271	0,168	0,279
— carbonic.	0,892	0,359	1,137	0,977
Natrii chlorat.	4,543	5,265	4,833	4,912
Magnesii chlorat.	0,444	0,258	0,228	0,370
Magnes. carbonic.	0,268	0,336	0,268	0,306
Calc. carbonic.	1,530	1,676	1,211	2,116
Ferr. carbonic.	—	0,047	—	0,025
Aluminae	0,113	0,016	0,016	0,033
Acid. silicic.	0,469	0,371	0,276	0,374
Acid. carbonic.	3,646	2,357	1,979	2,148
Pond. specif.	1,00014	1,00014	1,00012	1,00017
Temperat.	23°C.	21°C.	22°C.	21°C.

Augustusbad. Conf. Radeberg.

Baden. (*Baden. Deutschland.*)

10000 Gramm.	Haupt-quelle	Brüh-quelle	Juden-quelle
Calcar. bicarbonic.	1,657	1,937	1,672
Magnes. bicarbonic.	0,055	0,040	0,064
Ferri bicarbonic.	0,048	0,061	0,043
Mangan. bicarbonic.	vestig.	vestig.	vestig.
Ammon. bicarbonic.	0,066	vestig.	vestig.
Calc. sulfuric.	2,026	2,152	2,090

10000 Gramm.	Haupt-quelle	Brüh-quelle	Juden-quelle
Kali sulfuric.	0,022	0,020	0,065
Calc. phosphoric. . . .	0,027	0,021	0,023
Ferr. arsenicic.	vestig.	vestig.	vestig.
Magnesii chlorat. . . .	0,126	0,135	0,130
Natrii chlorat.	21,509	22,264	21,847
Kalii chlorat.	1,638	1,729	1,644
Natrii bromat.	vestig.	vestig.	vestig.
Acid. silicic.	1,190	1,155	1,124
Aluminae	0,010	0,009	0,010
Salium nitric. et propionic.	vestig.	vestig.	vestig.
Acid. carbonic.	0,389	0,486	0,374
Temperatura	68,63°C.	68,39°C.	68,03°C.

Auct. analys. Bunsen.

Ungemachquelle.

00 Part.					
carbon. . .	1,475	Magnesii chlorat. .	0,126	Aluminae	0,001
bicarb. . .	0,712	Natrii chlorati . .	20,834	Ammoni	0,008
carbon. . .	0,010	Kalii chlorati . .	1,518	Acidi nitrici . . .	0,030
lfuric. . .	2,202	Lithii chlorati . .	0,451	Acidi carbonici . .	0,456
sulfuric. . .	0,023	Rubidii chlorati . .	0,013	Mang. oxydul. Cupri oxyd., Caesii chlorati, Acid. arsenici etc.	vestig.
lorati . .	0,463	Acidi silicici . . .	1,230		

Auct. analys. Bunsen. 1861.

Baden. (*Aargau. Schweiz.*)

1000 Gramm. — Verenahofquelle

Kali sulfurici . . .	0,1273	Alumin. phosphoric.	0,00042
Natri sulfurici . . .	1,8427	Acidi silicici . .	0,0465
Natrii chlorati . . .	0,3204	Ferri et Mangani .	vestig.
Lithii chlorati . . .	0,0238	Caesii et Rubidii .	vestig.
Calcii chlorati . . .	1,3458	Ammoni	vestig.
Strontii chlorati . .	0,0105	Acidi nitrici . .	minim.
Magnesii chlorati . .	0,0168	Materiae organic. .	minim.
Magnesii jodati . .	0,00016	Acidi carbonici .	4,65 C. C.
Magnesii bromati . .	0,00067	Nitrogenii . . .	14,7 C. C.
Calcii fluorati . . .	0,0025	Gasis hydrosulfur. ad	0,00269
Magnesiae bicarbonic.	0,3541	Oxygenii	vestig.

Auct. analys. Chr. Müller. 1869.

Baden. (*Wien. Oesterreich.*)

partes	Ursprungs-quelle	Engelbad-quelle	Johannes-badquelle	Carolinen-badquelle	Frauenbad-quelle	Mariazel-lerquelle
carbonic. .	1,643	1,239	1,385	1,541	1,648	1,467
rbonici . .	0,749	0,536	0,490	0,518	0,569	0,456
carbonic. .	1,144	1,046	0,898	—	—	0,841
sulfuric. . .	5,879	5,368	5,579	5,647	5,599	4,987
furic. . . .	0,583	0,468	0,340	0,386	0,538	0,422
lfuric. . .	2,410	2,168	2,388	2,348	2,299	2,003
hlorati . .	2,041	2,136	2,004	2,361	2,229	1,987
chlorati .	1,847	1,362	1,484	1,533	1,499	1,310
sulfuric. .	0,368	0,342	0,290	0,216	0,369	0,315
icici . . .	0,285	0,413	0,215	0,433	0,437	0,348

	Ursprungs-quelle	Engelbad-quelle	Johannes-badquelle	Carolinen-badquelle	Frauenbad-quelle	Mariazeller-quelle
Mater. organic. . .	0,398	0,333	0,146	0,229	0,252	0,190
Temperat.	34°C.	33°C.	33°C.	32,5°C.	34°C.	34,4°C.
Pond. specif. . . .	1,00199	1,00183	1,00187	1,00184	1,00188	1,0016[illegible]

7680 partes	Josephbad-quelle	Franzensbad-quelle	Sauerhof-badquelle	Ferdinand-badquelle	Leopold-badquelle	Peregrinus-quelle
Calcar. carbonic. .	1,362	1,426	1,287	1,347	1,348	1,381
Natri carbonici . .	0,357	0,410	0,329	0,424	0,156	0,235
Magnes. carbonic. .	0,743	0,644	0,638	0,744	—	—
Calcar. sulfuric. . .	4,729	4,836	5,416	5,215	5,641	5,542
Kali sulfuric. . . .	0,349	0,299	0,264	0,271	0,562	0,461
Natri sulfuric. . .	1,765	1,689	1,543	1,348	2,514	2,150
Natrii chlorati . .	1,642	1,688	1,350	1,538	2,048	2,131
Magnes. chlorati .	1,321	1,383	0,946	0,874	0,146	0,046
Magnes. sulfuric. .	0,215	0,258	0,200	0,279	0,112	0,141
Acidi silicici . . .	0,483	0,432	0,231	0,359	0,201	0,201
Mater. organic . .	0,383	0,354	0,141	0,284	0,107	0,121
Temperatura . . .	28,8°C.	32,5°C.	31,3°C.	32,5°C.	30°C.	27,5°C
Pond. specif. . . .	1,00160	1,00155	1,00134	1,00146	1,00172	1,0016[illegible]

Gasa sunt non determinata. *Auct. analys. ? 1862.*

Gasa continentur in 10000 Grammat.

	Ursprungs- oder Römerquelle	Leopoldsquelle	Peregrinusquelle
	Centimet. cub.	Centimet. cub.	Centimet. cub.
Acid. carbonic. . .	517,06	1340,19	886,05
Nitrogen.	167,40	2836,09	3369,662?
Oxygen.	17,55	335,19	389,88
Acid. hydrosulfuric.	29,43	232,73	—
Auct. analys.	*Keller*	*Keller*	*Bauer*

Schwefelwasserquelle. *10000 partes.*

Calc. sulfuric. . .	9,322	Lithii chlorati . .	0,029	Acidi silicici . . .	0,357
Stront. sulfuric. . .	0,153	Calc. carbonic. . .	1,026	Acidi phosphor. . .	vestig.
Kali sulfurici . .	0,447	Magnes. carbon. .	0,456	Acidi carbonici . .	1,313
Natr. sulfurici . .	1,559	Natr. carbonic. . .	0,306	Acidi hydrosulfur. .	0,124
Natrii chlorati . .	3,539	Ferri oxydati . .	0,019	Mater. organic. . .	0,392
Magnesii chlorat. .	2,146	Aluminae	0,010	Temperat. 34° C.	

Auct. analys. Podzimek et Travniczek. 1864.

Badenweiler. (*Grossherzogth. Baden.*) *1000 Gramm.*

Natr. sulfuric. . .	0,099	Calcii chlorat. . .	0,014
Kali sulfuric. . .	0,005	Calcar. carbonic. .	0,046
Calc. sulfuric. . .	0,114	Magnes. carbonic. .	0,021

Temperat. 20—25° C. *Auct. analys. Babo. 1854.*

Bagnères de Bigorre. Bagnères-Adour.

(*Hautes Pyrénées. France.*)

1000 Gramm.	Source du Dauphin	Source de la Reine	Source Roc de Lanne	Source Saint-Roch
Calc. sulfuric.	1,900	1,680	1,942	1,995
Natr. sulfuric.	0,400	0,396	—	—

	Source du Dauphin	Source de la Reine	Source Roc de Lanne	Source Saint-Roch
.	0,142	0,266	0,136	—
	0,119	0,044	0,017	0,054
	0,114	0,080	0,014	0,078
	[illegible]04	0,130	0,222	0,224
		0,062	0,070	0,109
		0,036	0,013	0,040
	[illegible]	0,006	0,006	0,006
	,008	—	0,008	0,005
	—	—	0,278	0,257

…is in aqua continent partes:

. .	38	38
. . .	54	51
. . .	8	8

. . . . . . 49,1° C. 48,6° C. 42,1° C.

Auct. analys. Ganderax et Rozière.

1000 Grammat.	Source de Foulon	Source du Platane	Source des Yeux	Source de Salies
Calc. sulfuric. . . .	0,158	0,800	1,836	1,821
Magnes. sulfuric. . .	0,127	—	0,490	0,362
Calc. carbonicae. . .	0,124	0,240	0,312	0,292
Magnes. carbonic. . .	0,072	0,018	0,012	0,050
Magnesii chlorat. . .	0,142	0,072	0,196	0,236
Natrii chlorat. . . .	0,326	0,308	0,060	0,086
Acid. silicic.	0,040	0,028	0,043	0,032
Mater. pingui-resinos.	0,012	0,009	0,010	0,004
— extract. vegetab.	0,005	0,018	0,012	0,032
Natr. sulfuric. . . .	—	0,308	—	—
Ferr. carbonic. . . .	—	0,022	0,044	—
Temperatura . . .	35,3°C.	32,2°C.	28,7°C.	50,5°C.

Auct. analys. Ganderax et Rozière.

Les établissements des bains.

Etabl. Théas. Source de Labassère. *1000 Gramm.*

Natrii sulfurat.	0,0400	Kali chlorat. . .	0,0019
Ferr., Cupr., Mangan. sulfurat.	vestig.	Calcar. silic. . .	0,0477
Natr. carbonic.	0,0233	Alumin. silic. . .	0,0004
Natr., Kali, Calcariae sulfuric. .	vestig.	Magnes. silic. . .	0,0080
Natrii chlorat.	0,2124	Jodi	vestig.

Materiae organic. 0,1630

Temperatura 12,3°C.

Auct. analys. Poggiale.

1000 Gramm.	*Etabliss. Cazaux*	*Parade ou Mora* Source Céline	Source Lapeyrie	*Laserre* Source Laserre
a. sulfuric. . . .	1,716	1,563	0,788	1,832
gnes. sulfuric. . .	0,478	0,284	0,236	0,408
a. carbonic. . .	0,160	0,580	0,248	0,230
gnes. carbonic. .	0,650	0,036	0,068	0,062
r. carbonic. . .	0,098	0,028	—	0,018
gnesii chlorat. . .	0,250	0,218	0,132	0,172
[illegible]	[illegible]	[illegible]	0,103	0,046
[illegible]	[illegible]	[illegible]	0,018	0,040

		Source Céline	Source Lapeyrie	Source Lasserre
Mater. pingui-resinos.	0,006	0,006	0,004	0,004
— extract. vegetab.	0,012	0,007	0,007	0,007
Temperatura . . .	?	25,5°C.	24,4°C.	38,4°C.

Auct. analys. Ganderax et Rozière.

	Etablissement du Salut		*Etablissement Frascati*
1000 Grammat.	Source de Montagne	Source de l'intérieur	Source de la Gutière (ou du Reservoir)
Calc. sulfuric.	0,800	0,960	1,876
Natr. sulfuric.	0,308	—	—
Calc. carbonic.	0,240	0,138	0,160
Magnes. sulfuric. . . .	—	—	0,036
Magnes carbonic. . . .	0,018	0,010	0,036
Ferr. carbonic. . . .	0,022	0,040	vestig.
Magnesii chlorat. . . .	0,072	0,145	0,340
Natrii chlorat.	0,308	0,430	0,062
Acid. silicic.	0,028	0,034	0,048
Mater. pingui-resinos. .	0,022	0,008	0,005
— extract. veget. .	0,009	0,010	0,007
Temparatura	34,6°C.	32,1°C.	39°C.

Auct. analys. Ganderax et Rozière.

Bagnères de Luchon. (*Departm. Haut-Garonne. France.*)

10000 Gramm.	Source de la Grotte inférieure	*Les sources supérieures ou des Galeries:* SourceRichard supérieure ou Source nouvel.	Source Azúmar	Source la Reine	Source Bayen	Source de la Grotte supérieure	Source Blanche	Source Ferras ancienne	Source Bordeu
Natrii sulfurat. .	0,589	0,595	0,480	0,508	0,477	0,314	0,338	0,053	0,690
Ferr. sulfurat. . .	0,021	0,028	0,022	0,022	vestig.	0,027	0,011	0,009	0,003
Magnes. sulfurat. .	vestig.	0,018	0,024	0,028	id.	0,013	vestig.	vestig.	0,003
Cupr. sulfurat. .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	id.	vestig.	id.	id.	vestig.
Natrii chlorat. . .	0,736	0,659	0,620	0,624	0,829	0,723	0,500	0,160	0,855
Kali sulfuric. . .	0,113	0,088	0,072	0,092	vestig.	0,059	0,038	0,119	vestig.
Natr. sulfuric. . .	0,265	0,101	0,465	0,312	id.	0,682	0,610	0,580	vestig.
Calc. sulfuric. . .	0,200	0,400	0,178	0,312	id.	—	vestig.	0,212	id.
Natr. silicic. . .	vestig	vestig.	0,058	vestig.	id.	0,094	id.	vestig.	0,233
Calc. silicic. . .	id.	—	0,432	0,102	0,220	0,376	0,759	0,506	0,162
Magnes. silicic. .	id.	vestig.	0,147	0,048	vestig.	0,057	0,067	vestig.	0,025
Alumin. silicic. .	0,141	0,292	0,237	0,255	id.	0,019	0,101	id.	0,073
Acid. silicic. . .	0,499	2,181	0,076	0,209	0,444	0,103	0,105	0,397	0,262
Mater. organic. .	?	?	?	?	?	?	?	?	?
Natr. carbonic. .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Natrii jodat. . .	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.
Natr. hyposulfuros.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.
Phosphates. . .	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.
Aluminae . . .	—	—	—	—	—	—	—	0,022	—
Magnesiae . . .	—	—	—	—	—	—	—	0,059	—
Nitrogenii . . .	?	?	?	?	173,7 C C.	130 C.C.	?	115,2C.C.	?
Oxygenii . . .	?	?	?	?	20C.C.	40C.C.	?	44,8C.C.	?
Acid. hydrosulfur.	vestig.	vest g.	vestig.	?	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Temperatura . .	52,2°C.	48,9°C.	50,6°C.	55,8°C.	64,8°C,	57°C.	39,1°C.	34°C.	53,6°C.

Auct. analys. Filhol.

Bains (en Vosges). (*Depart. Vosges. France.*)

1000 Gramm.	Grosse source	Source savonneuse	Source tiède de la Promenade	Source de la Vache
Natr. sulfuric. . . .	0,110	0,160	0,075	0,102
Natrii chlorat. . . .	0,083	0,163	0,058	0,136
Natr. carbonic. . .	0,010	—	—	—
Calc. carbonic. . . .	0,028	0,045	0,018	0,028
Acid. silicic. . . .	0,069	0,121	0,047	0,093
Ferr. oxydati . . .	0,002	0,002	0,002	0,002
Mater. organic. . .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Temperatura . . .	48,3°C.	23°C.	33°C.	35°C.

Auct. analys. Poumarède. 1840

Balaruc. (*Depart. de l'Hérault. France.*)

1000 Grammat. Source de Balaruc.

Natrii chlorat. . .	6,802	Natrii bromat. . .	0,003
Magnes. chlorat. .	1,074	Magnes. bromat. .	0,032
Calc. sulfuric. . .	0,803	Natr. silicici . .	0,013
Kali sulfuric. . . .	0,053	Ferr. oxydati . .	vestig.
Calc. carbonic. . .	0,270	Acid. carbonic. .	0,118
Magnes. carbonic. .	0,030	Temperatura . .	45,9°C.

Auct. analys. Marcel de Serres et Figuier. 1848.

Balaton. Cf. Füred.

Baldohn. (*Riga. Russland.*) *10000 Gramm.*

Calc. sulfuric. . .	20,507	Natrii chlorat. . .	0,586
— carbonic. . .	1,914	Acid. silicic. . . .	0,547
Magnes. carbonic. .	0,091	Mater. resinos. . .	0,065
— sulfuric. .	0,430	Acidi hydrosulfuric.	4005C.C.
Natr. sulfuric. . .	2,174	— carbonici .	930C.C.
Temperat. 62,5°C.		*Auct. analys. Schiemann.*	

Balf (Bahlf vel Wolfs.) (*Comitat Oedenburg. Ungarn.*)

10000 Gramm.	Trinkquelle	Badequelle
Magnesii chlorat. .	0,125	0,292
Natrii chlorat. . .	1,125	2,031
Natr. carbonic. .	0,638	—
Calc. carbonic. .	5,541	2,694
Magnes. carbon. .	1,542	1,406
Acid. silicic. . .	0,417	0,010
Aluminae sulfuric.	—	0,088
Natr. sulfuric. . .	—	0,911
Calcii chlorat. . .	—	0,333
Acid. carbonic. .	1970C.C.	—
Acid. hydrosulfurici	30C.C.	190C.C.

Berggiesshübel. Cfr. Giesshübel.

Beringer Bad. (*Suderode. Harz. Deutschland.*) *10000 Gra*

Natrii chlorat.	113,274	Alumin. chlorat.	3,120
Kalii chlorat.	0,344	Ferr. carbonic.	0,825
Calcii chlorat.	151,469	Aluminae	0,542
Calc. carbonic.	0,118	Acid. silicic.	0,003
Magnes. chlorat.	7,958	Mater. extract.	0,651
Bromi	0,099	Acid. carbonic.	930C.C.

Acid. hydrosulfuric. 20 C.C.

Temperat. 9—10° C. *Auct. analys. Bley.*

St. Bernardino. (*Cant. Graubündten. Schweiz.*)

10000 Gramm.

Natr. sulfuric.	6,679	Calc. sulfuric.	16,796
Magnesii chlorat.	0,977	— carbonic.	5,117
Magnes. carbonic.	1,784	Mater. extractiv.	0,533

Acid. carbonic. 6525 C.C.

Auct analys Capeller.

Bertrich. (*Reg.-Bez. Coblenz. Preussen.*) *10000 Gramm.*

Natr. sulfuric.	4,245	Ferr. carbonic.	0,036
Natrii chlorat.	0,762	Aluminae	0,010
Natr. carbonic.	9,954	Acid. silicic.	0,010
Lithon. carbonic.	vestig.	Acid. carb.	20C.C.
Calc. carbonic.	0,922	Acid. hydrosulfuric.	vestig.

Pond. spec. 1,0016. Temporat. 32—33° C.

Auct. analys. Funke.

10000 Gramm.

Natri sulfurici	8,829	Calcar. carbonic.	0,782	Acid. silicic.	0,
Natrii chlorati	4,177	Magnesiae	0,620	Materiae organ.	0,
Natri carbonici	1,594	Aluminae	0,337	Ferri, Lithii	ve

Acidi carbonici 2222 CC. Temperat. 32,5° C.

Auct. analys. Mohr.

Bex (et Aigle). (*Waatland. Schweiz.*) *10000 Gramm.*

	Source des îles	Source des mines.
Natr. sulfuric.	1,035	4,919
Magnes. sulfuric.	1,991	—
— carbonic.	vestig.	vestig.
Calc. sulfuric.	9,049	0,199
— carbonic.	1,607	2,521
Natrii chlorat.	0,180	23,148
Magnesii chlorat.	0,017	—
Bareginae	—	?
Acid. carbonic.	200 CC.	1490C.C.
— hydrosulfuric.	50 CC.	250C.C.
Pond. spec.	?	1,0089
Temperat.	?	10—12° C.

Auct. analys. Mercanton.

Mutterlauge (residuum ex muria) *10000 partes.*

atrii chlorati 600,0. Magnesii bromati 3,5. Magnesii chlorati 1389,2.

Auct. analys. Bischoff.

Bilin. (*Böhmen.*)

10000 Gramm.	Josephquelle		Karolinenquelle
Kali sulfuric.	1,283	2,259	2,125
Natr. sulfuric.	8,269	8.035	6,933
— carbonic. . . .	30,085	29,600	23,376
Natrii chlorat.	3,823	3,755	3,168
Lithon. carbonic. . . .	0,144	—	0,106
Magnes. carbonic. . . .	1,428	1,560	2,009
Calc. carbonic.	4,016	3,990	3,796
— phosphoric. . . .	—	vestig.	—
Stront. carbonic. . . .	—	0,009	0,019
Ferr. carbonic.	0,104	0,012	—
Alumin. phosphor. . .	0,085	0,038	0,072
Acid. silicic.	0,317	0,462	0,549
— carbonic.	12537 CC.	12540 CC.	11640 CC.
Temperat.	12°C.	—	—
Auct. analys.	*Redtenbacher*	*Struve*	*Steinmann.*

Birmensdorf. (*Cant. Aargau. Schweiz.*)

10000 Partes.

Magnes. sulfuricae	220,135	Calcar. carbonic.	1,133
Natri sulfurici . .	70,856	Magnes. crenic.	11,010
Calc. sulfuricae . .	12,692	Ferri oxydati	1,107
Kali sulfurici . .	11,042	Aluminae	1,277
Magnesii chlorati .	14,604	Acidi silicici	1,302
Magnes. carbonic.	1,324	Nitrat etc., Chloret., Phosphat.	vestig.

Auct. analys. Bolley. 1842.

Birresbronn. (*Gerolstein. Rheinprov. Preussen.*) *10000 Gramm.*

Natr. sulfuric. . .	3,715	Calc. carbonic. . .	4,395
Natr. carbonic. . .	17,407	Ferr. carbonic. . .	0,807
Natrii chlorat. . .	7,330	Acid. carbonic. . .	12980 C.C.
Magnes. carbonic. .	3,395		

Auct. analys. Monheim.

Bléville. (*Hâvre. Frankreich.*)

10000 Gramm.

Ferri sulfurici . .	2,179	Alumin. phosphoric.	0,022
Mangani sulfurici .	0,178	$CaO, Al^2O^3 + 6SiO^2$	0,493
Alumin. sulfuric. .	0,140	Calcii fluorati . .	vestig.
Ammoni sulfurici .	0,042	Natrii jodati . .	0,005
Aluminis kalici cryst.	0,266	Natrii bromati . .	0,008
Magnes. sulfuricae.	3,153	Magnesii chlorati .	1,021
Calc. sulfuricae . .	9,481	Lithii chlorati . .	0,007
Calc. bicarbonic. .	0,190	Natrii chlorati . .	0,432

Mater. bituminos. 0,104

Acidi carbonici 2,427

Pond. spec. 1,0012. Temperat. 11°.

Auct. analys. Marchand et Leudet. 1860.

Bocklet. (*Bayern.*)

16 Unc.	Ludwigsquelle	Friedrichsquelle	Carlsquelle	Schwefelquelle	Stahlquelle
Natr. sulfuric.	6,25	3,25	3,15	0,25	2,542
Magnes. sulfuric. . . .	—	—	—	—	3,230
Calc. sulfuric.	0,50	0,50	0,22	—	0,003
Kalii chlorat.	1,25	0,75	0,85	0,50	0,147
Natrii chlorat.	27,50	5,50	3,75	0,25	6,553
Magnesii chlorat. . . .	0,75	0,75	0,75	—	4,432
Natr. carbonic. . . .	—	—	—	0,50	—
Magnes. carbonic. . . .	1,25	0,75	0,80	0,50	3,360
Calc. carbonic.	7,25	6,25	5,64	2,50	6,545
Ferr. carbonic.	0,65	0,25	0,43	0,40	0,611
Magnes. jodat., bromat. .	—	—	—	—	vestig.
Calc. et Natr. phosphoric.	—	—	—	—	vestig.
Aluminae	—	—	—	—	0,002
Acid. silicic.	0,50	0,25	0,30	0,10	0,221
— carbonic. digt. cub.	31	26,5	27	21,5	39,39
— hydrosulfur. digt. cub.	—	—	—	0,2	—
Temperat. . .	11—12°C.	11—12°C.	11—12°C.	11—12°C.	10°C.
Auct. analys.		*Vogel*			*Kastner.*

Boppard. (*Rheinprovinz. Preussen.*)

Aqua, qua Marienbergae in aquis frigidis utuntur. *10000 Partes.*

Natrii chlorati . .	1,07	Calc. sulfuricae . .	0,51
Natri carbonici . .	1,42	Calc. carbonic. . .	0,93
Natri silicici . . .	0,14	Magnes. carbonic. .	0,23

Borka. (*Moldau.*) *16 Unc.*

Natr. carbonic. . .	25,215	Natrii chlorat. . .	7,440	Calc. carbonic. . .	3,150
Ferr. carbonic. . .	0,500	Magnes. carbonic .	1,300	Acid. silicic. . . .	1,100
Mater. resinos. . .	0,025	Acid. carbonic. . .	?	Temperat. 7,5° C.	

Auct. analys. Abrahamffy.

Bormio. (*Italien.*)

10000 Grammat.	Sorgente di San Martino
Natrii chlorati	0,112
Natri sulfurici	0,604
Kali sulfurici	0,181
Magnesiae sulfuricae	2,520
Calcariae sulfuricae	4,863
Calcariae carbonicae	1,735
Ferri carbonici	0,025
Mangani carbonici	0,014
Aluminae phosphoricae	0,0004
Acidi silicici	0,207
Acidi carbonici liberi	0,474
Temperatura 40° C. Pond. spec.	1,001

Auct. analys. Dr. Ad. v. Planta-Reichenau.

Borszék. (*Siebenbürgen*) *16 Unc.*

Natr. carbonic.	18,80	Ferr. carbonic.	0,17
— sulfuric	1,75	Natrii chlorat.	0,65
Calc. carbonic.	5,26	Aluminae	0,87
Magnes. carbonic.	12,52	Acid. silicic.	0,87

Acid. carbonic. 56,27 digt. cub.

Temperat. 10° C. *Auct. analys. Wiener Facultät.*

Boulon. (*Comté de Roussillon. Frankreich*)

10000 Grammat.

Acidi carbonici	55,017
— sulfurici	0,052
— nitrici	vestig.
— arsenicici	vestig.
— phosphorici	0,009
— borici	vestig.
— silicici	0,785
— hydrochlorici	5,495
Kali	0,419
Natron	18,417
Lithoni	vestig.
Calcariae	5,100
Magnesiae	1,670
Aluminae	0,013
Ferri oxydulati	0,068
Mangani oxydulati	0,008
Cupri oxydati	0,0015
Kabalti, Niccoli	vestig.
Barytae sulfuricae	0,022
Mater. organic	vestig.

Temperat. 17,5° C. Pond.-spec. 1,0052.

Auct. analys. A. Béchamps. 1862.

---

urbon-Lancy. (*Depart. Saône et Loire. Frankreich.*)

00 *Grammat.*	Sources: Descure	Reine	Marguérite	Saint-Léger	le Limbe (Grands puits)	la Rose
chlorat.	1,30	1,20	1,34	1,23	1,25	1,24
hlorat.	0,05	0,03	0,03	0,03	0,02	0,10
ii chlorat.	0,40	0,04	0,02	0,02	0,01	0,05
et Arseni jodat.	vestig.	—	—	vestig.	vestig.	—
ulfuric.	0,25	0,10	0,25	0,30	0,28	—
ulfuric.	0,02	0,03	0,04	0,03	0,04	0,02
rbonic.	0,06	0,02	0,09	—	0,09	0,18
. carbonic.	0,15	0,03	0,02	0,02	0,01	0,02
ilicic.	0,02	0,02	0,03	0,03	0,03	0,01
xydat.	0,02	0,09	0,02	0,02	0,02	0,02
arbonic.	?	?	?	?	0,034 C. C.	?
ii	—	—	—	—	0,004 C. C.	—
nii	—	—	—	—	0,012 C. C.	—
at.	54,5°C.	52°C.	49°C.	50°C.	56°C.	28°C.

Auct. analys. Tellier et Lapore. 1858.

Bourbon — L'Archambault. (*Depart. de l'Allier. Frankr.*)

1000 Grammat.	Sources: Chaude	Sources: Jonas
Natrii chlorat. . . .	2,240	0,050
Kalii chlorat. . . .	vestig.	—
Calcii chlorat. . . . }	0,070	—
Magnes. chlorat. . . }		0,050
Calc. bicarbonic. . .	0,507	—
Magnes. bicarbonic. .	0,470	0,076
Natr. bicarbonic. . .	0,367	0,201
Calc. sulfuric. . . . }	0,220	0,012
Natr. sulfuric. . . . }		0,028
Kali sulfuric. . . .	0,011	—
Natrii bromat. . . .	0,025	—
Calc. silicicae. . . . }	0,370	0,500
Alumin. silicic. . . }		
Natr. silicic. . . .	0,060	0,020
Ferr. crenic. vel carbonic.	0,017	0,040
Acid. carbonic. . . .	166 C. C.	200 C. C.
Temperat.	51,2°C.	12,8°C.

Auct. analys. Henry. 1848.

Bourbonne-Les-Bains. (*Depart. de la Haute-Marne. Frankr.*)

1000 Gramm.	Sources: de la Buvette	Sources: du Puisard ou de l'Hôpital civil
Natrii chlorat. . .	5,783	5,771
Magnesii chlorat. .	0,392	0,381
Calc. carbonic. .	0,108	0,098
— sulfuric. . .	0,899	0,879
Kali sulfuric. . .	0,149	0,129
Natrii bromat. .	0,065	0,064
Natr. silicic. . .	0,120	0,120
Alumin.	0,130	0,129
Temperat.	53°C.	49°C.

Auct. analys. Mialhe et Figuier 1848.

La boue des puisards *100 part.*	
Mat. animal. et vegetab.	[illegible]
Acid. silicic.	[illegible]
Ferr. oxydat. . . .	[illegible]
Calcariae	[illegible]
Magnesiae	[illegible]
Aluminae	[illegible]

Vauquelin 1812.

La Bourboule. (*Depart. du Puy-de-Dôme. France*)

10000 Gramm.	Vieille source ou grande source	Source des Fièvres
Natr. bicarbonic.	19,482	13,549
Magnes. bicarbonic.	2,865	0,631
Calcar. bicarbonic.	0,160	0,199
Ferr. bicarbonic.	vestig.	vestig.
Natr. sulfuric.	2,556	17,766
Natrii chlorati	39,662	27,914
Alumin.	0,435	0,278
Acid. silicic.	0,667	1,121
Natrii sulfurati	vestig.	vestig.
Mater. organic.	vestig.	—
Acid. carbonic.	19,092	28,230
Nitrogen.	0,755	—
Arsenici 18 Milligramm in una litr. (*Thénard*) . . .	vestig.	—
Temperat.	48,3°C.	31,4°C.
Pond. specific.	1,008	1,005

Auct. analys. Lecoq.

Brévine. (*Canton Neuchatel. Schweiz.*)

12 Unc.	Eisenquelle
Calc. carbonic.	1,10
Magnes. bicarbonic. . . .	0,15
Ferri bicarbonici	0,41
Materiae extractivae . . .	0,25
Acidi carbonici liberi	1,85 digit. cubic.
Nitrogenii cum Oxygen.	0,75 — —

Auct. analys. Pagenstecher 1860.

Bristol Pa. (*Nord-Amerika.*) *10000 Partes.*

Ferr. phosphoric. .	2,073	Calcar. sulfuric. .	0,167
— bicarbon. .	3,915	Natrii chlorat. . .	0,726
Mangan. bicarbonic.	0,069	Alumin.	vestig.
Magnes. bicarbonic.	0,643	Acid. silicic. . . .	1,133
Calcar. bicarbonic.	1,433	— hydrosulfur.	vestig.
Natr. bicarbonic. .	1,195	— crenic. . .	1,207
Kali bicarbonic .	0,450	— carbonic. .	4,416
Ammon.	vestig.	Temperat 50° C.	

Auct. analys. Genth.

Brückenau. (*Bayern. Deutschland.*)

16 Unc.	Wernarzer-Quelle	Stahlquelle	Sinnberger-Quelle	Süsses Trinkwasser
ric.	0,0737	0,1459	0,0345	0,0123
orat.	0,0291	—	0.0775	0,0445
bonic	0,0153	—	0,0292	—
uric.	—	0,0822	—	0,0100
arbonic.	0,0065	—	—	—
icarbonic.	0,2594	0,1589	0,2112	0,0445
ric.	—	0,4700	—	0,0607
carbonic.	0,4239	1,7486	0,4362	0,2841
rbonic.	0,01228	0,0929	}	0,0246
icarbonic.	0,0031	0,0368	} 0,0038	—
hosphoric.	0,0015	—	}	—
osphoric.	0,0069	0,0038	}	—
hlorat.	—	0,0837	—	—
ic.	0,1359	0,1060	0,1290	0,0415
anic.	0,1651	—	0,1737	vestig.
t Acid. nitr.	vestig.	vestig.	vestig.	id.
icic.	0,0053	—	vestig.	id.
ric., propionic., acetic. .	0,0146	—	0,0092	id.
onic.	17,673	17,5795	14,0743	id.
rganic. et vestig. Acidi , acet., propionic., ...	—	0,4884	—	0,2688
ra	10,25° C.	9,75° C.	9,50° C.	9,25° C.

Auct. analys. Scheerer.

Warunger Brunnen. *16 Unc.*

Calcar. bicarbonic.	0,4239	Natrii chlorat. . .	0,0291
Magnes. bicarbonic.	0,2549	Natr. formicic. . .	0,0058
Ferri bicarbonic.	0,0207	— propionic. .	0,0222
Mangan. bicarbonic.	vestig.	Acid. silicic. . .	0,1359
Kali bicarbonic. .	0,0145	— crenic. . .	vestig.
Natr. bicarbonic.	0,0130	Mater. extractiv. .	0,1374
Calcar. phosphoric.	0,0560	Acid. carbonic. . .	17,6732
Kali sulfuric. . .	0,0698		

Auct. analys. Scheerer 1854.

Bugyogó. (Malnás.) (*Siebenbürgen.*) *16 Unc.*

Calcar. sulfuric. . .	3,0	Natrii chlorat. . . .	1,2
Magnes. carbonic. .	1,2	Aluminae	1,0
Natr. sulfuric. . .	0,8	Mater. extractiv. . .	0,8
Ferr. sulfuric. . .	0,6	Acid. hydrosulfur. . .	25,6 digit. cub.?

Temperatura 22,5° C.

Burtscheid. (*Aachen. Preussen.*)

16 Unc.	Trinkquelle	Kochbrunnen	Pockenbrünnlein	Mühlenbadquelle
Natrii chlorat.	21,624	20,711	17,990	22,057
— sulfurat.	0,624	—	0,207	—
Natr. carbonic.	6,599	6,651	5,670	6,722
— sulfuric.	2,567	2,949	2,756	3,465
— phosphoric.	0,142	0,150	0,127	0,161
Lithono-Natr. phosphoric. .	0,0005	0,0006	0,0005	0,0006
Calcii fluorat.	0,485	0,502	0,323	0,573
Calcar. carbonic.	0,241	0,502	0,170	0,395
Magnes. carbonic. . . .	0,113	0,156	0,152	0,242
Strontian. carbonic. . . .	0,042	0,047	0,035	0,055
Acid. silicic.	0,553	0,556	0,313	0,656
Mater. (animal.) organic. .	0,208	—	0,285	0,232
Acid. carbonic.	7,712 digt. c.	0,45 digt. cub.	7,680 digt. c.	7,60 digt. c.
— hydrosulfur. . . .	0,053 —	0,550 —	0,026	—
Nitrogen.	18,876 —	—	18,960	19,00
Oxygen.	—	—	—	0,04
Temperat.	58° C.	60° C.	44° C.	77,5° C.
Pond. spec.	1,003	1,004	1,003	1,004

Auct. analys. Monheim.

Aqua fervidissima,

replens balnea Goldmühle, Prinz Lüttich, Kaiserbad.

10000 Part.

Kali sulfuric. . .	1,685	Stront. carbon. .	0,005	Acidi carbon. . .	3,5
Natri sulfuric. .	3,082	Ferri carbon. . .	0,0035	Acidi carbon. liberi	0,1
Natri carbonic. .	5,977	Mangan. carbon. .	0,003	Rubid. sulfuric. .	ves
Natrii chlorati .	28,372	Cupri carbon. .	0,0013	Caes. sulfuric. . .	—
Natrii jodati . .	0,002	Alumin. phosphor.	0,0018	Natr. boric. . . .	—
Natrii bromat. .	0,017	Calc. phosphor. .	0,0033	Natr. nitric. . . .	—
Natrii sulfurati .	0,0007	Calc. arsenicic. .	0,00034	Baryt. carbonic. .	—
Lith. carbonic. .	0,096	Acidi silicic. . .	0,738	Calcii fluorati . .	—
Magnes. carbonic.	0,273	Mater. organic. .	0,026	Temperat. 75° C.	
Calcar. carbonic.	1,858	Ammon. carbon. .	0,071	Pond. spec. 1,00347	

Auct. analys. Rob. Wildenstein 1862.

Victoriabrunnen.

10000 Gramm.

Natrii sulfurati .	0,018	Lithoni carbonici .	0,035	Cupri carbonici .	0,0
Natrii bromati . .	0,026	Ammoni carbonici	0,063	Calcar. phosphor. .	0,0
Natrii jodati . .	0,002	Magnes. carbonici	0,288	Aluminiae . . .	0,0
Natrii chlorati . .	27,902	Strontian. carbonic.	0,034	Acidi silicici . .	0,6
Kali sulfurici . .	1,665	Calcar. carbonic. .	1,439	Materiae resinosae	0,0
Natri sulfurici . .	2,817	Ferri carbonic. .	0,018	Acidi carbonici .	4,3
Natri carbonici .	6,295	Mangani carbonic.	0,005	Temperat. 59,9° C.	

Pond. specif. 1,003536 *Auct. analys. Hamberg 1861.*

Buschbad. (*Meissen. Sachsen.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	0,280	Magnesii chlorat. .	0,120
Natr. sulfuric. . .	0,400	Mater. extractiv. .	0,200
Calc. sulfuric. . .	0,200	Acid. silicic. . . .	0,320
— carbonic. . .	0,160	Ferr. carbonic. . .	0,320
Magnes. sulfuric. .	0,200	Acid. carbonic. . .	?
— carbonic. .	0,320	Temperat. 9° C.	

Auct. analys. Ficinus.

Busk. (*Krakau. Gallicien.*) *22452 Grana.*

Magnesii jodat. . .	1,35	Calc. sulfuric. . .	26,94
— chlorat. .	8,77	— carbonic. . .	3,81
Magnes. sulfuric. .	29,30	Mater. extractiv. .	26,94
Natrii chlorat. . .	154,26	Temperat. 12°C.	

32—34 Unc. continent gasa:

Acid. hyorosulfuric.	2,715	digit. cub.
— carbonic. . .	1,330	— —
Nitrogen	0,926	— —
Aëris atmosphaer. .	0,791	— —

Auct. analys. Werner.

Buxton. (*England. Derby.*)

10000 Grammat.	Saint-Anns' Spring. Fons magnesicus	Ferruginous water	Balnea St. Anne
carbonic.	1,109	—	1,219
...s. carbonic.	0,648	—	0,534
...sulfurici	—	0,021	—
sulfuric.	0,332	0,354	0,047
...esiae sulfuric.	—	0,661	—
...i chlorati	0,345	0,150	0,343
chlorati	0,357	0,066	0,037
...i chlorati	—	—	0,175
...esii chlorati	0,016	—	0,066
silicici	0,095	—	—
...i oxydati et Aluminae .	0,034	—	—
...i fluorati	vestig.	—	vestig.
phosporic.	vestig.	—	vestig.
...ani carbonic.	—	0,303	—
carbonici	—	0,149	0,011
silicici	—	0,165	0,149
...inae	—	vestig.	—
...r. organicae.	—	—	0,050
...eratura	22,5°C.	15,7°C.	27,4°C.
. spec.	1,0003	?	?
	4,5435 Litr. continent:	Centimet. cubic.	
genii	1619,5	— ?	82,6
carbon. liberi. . . .	19,1	— ?	57,3

Auctores analys. Lyon Playfair. Sh. Muspratt.

Buziás. (*Temesvar. Ungarn.*)

16 Unc.	Hauptquelle No. 1.	Alte Quelle No. 2	Quelle No. 5.
Natrii chlorat.	1,193	0,046	3,046
Kalii chlorat.	0,043	0,040	0,223
Natr. carbonic.	0,206	0,553	0,196
Magnes. carbonic.	0,436	0,216	0,150

	Hauptquelle No. 1.	Alte Quelle No. 2.	Quelle No. 5.
Calcar. carbonic.	2,453	1,333	5,063
Ferr. carbonic.	0,900	0,913	1,210
Acid. silicic.	0,360	0,590	0,660
— carbonic.	1,710 Volum.	1,436 Vol.	1,245 Vol.

Temperat. 12,5° C.

Quellen Nro. III. cont. 0,15 Gran. Ferr. carb.

— IV. — 0,22 „ „ „

Auct. analys. Sadle

Caldas de Mombuy. (*Portugal.*)

1000 Gramm. Fuente antigua

Natrii chlorati . .	0,990	Natri carbonic. . .	0,006	Aluminae	0(
Natri sulfurici . .	0,014	Calc. carbonic. . .	0,012	Mater. organic. . .	0,
Calc. sulfuric. . .	0,007	Acidi silicic. . . .	0,015	Acid. carbon. 24 digt.	

Auct. analys. Ignacio Graells.

Caldiero. (*Verona. Italien*) *16 Unc.*

Calc. carbonic. . .	0,74	Magnesiae	0,71
— sulfuric. . . .	0,25	Magnesii chlorat. .	0,16
Calcii chlorat. . . .	1,19	Natrii chlorat. . .	0,50
Aluminis	0,52	Acid. silicic. . . .	0,09

Acid. carbonic. 0,75 digt. cub.

Auct. analys. Volta.

Calliano. (*Piemont.*) *16 Unc.*

Calc. carbonic. . .	5,20	Ferr. chlorat. . . .	0,85
— sulfuric. . .	13,80	Kali nitrici	2,40
Magnes. bicarbonic.	3,20	Acid. silicic. . . .	1,20
— sulfuric. . .	1,20	Nitrogen.	2,12 digt. cu
Magnesii chlorat. .	2,21	Acid. hydrosulfuric. .	2,6 — —
Alumin. sulfuric. .	0,80	— carbonic. . .	2,05 — —

Auct. analys. Giardano.

Cambo. (*Depart. Basses-Pyrénées. Frankreich.*)

1000 Grammat.	Source sulfureuse	Source ferrugineuse
Magnes. sulfuric.	0,4960	—
— carbonic.	0,1256	—
Magnesii chlorati	—	0,0266
Calc. sulfuric.	0,9300	0,1060
— carbonic.	0,3159	0,0265
Calcii chlorat.	—	0,0106
Alumin.	0,0160	—
Natrii chlorat.	—	0,0212
Ferr. oxydat.	0,0006	—
— chlorat.	—	0,0053
— carbonic.	—	0,0371
Materiae vegetabil. in aq. solub.	0,0260	0,0132
Mat. veget. in aqua insolub.	0,0060	—
Acid. silicic.	0,0120	0,0079

	Source sulfureuse	Source ferrugineuse
Acid. carbonic.	0,0049	2,25 dig. cub.
— hydrosulfuric. . . .	0,0084	—
Nitrogen. et Oxygen. . . .	0,0340	0,0270
Temperatura	22,5° C.	
	Auct. analys. Salaignac.	*Poumier.*

Cannstatt. (*Würtemberg.*)

	Sulzerrain-quelle	Frösnersche Quelle Weiblein	Sprudel von Berg	Sprudel	Inselquelle	Wilhelms-brunnen
.	16,29	19,50	16,42	15,704	19,197	15,440
.	—	0,25	—	—	—	—
at.	--	0,18	—	—	—	—
ı. .	7,80	7,38	8,82	8,210	7,148	8,121
nic.	—	0,31	—	—	—	—
. .	0,16	0,25	0,18	0,155	0,190	0,215
.	2,92	4,75	2,18	2,247	—	2,957
ric.	2,53	2,25	3,51	2,897	3,669	3,846
c. .	6,43	7,75	6,32	7,219	9,943	6,535
.	1,23	—	1,38	0,478	0,630	0,327
. .	0,16	—	0,17	—	—	—
. .	23,5 digt.c.	19,4 digt.c.	27,7 digt.c.	0,9 Volum.	0,5 Volum.	0,85 Volum.
at.	17 20° C.					
		Auct. analys. Fehling.		*Sigwart.*		

	Obere Sulz	Sulzerrainqu.	Wiesenqu.	Zollernqu.	Männlein	Weiblein
. .	0,38	0,50	—	—	—	—
.	2,68	6,50	5,50	3,75	4,87	4,75
ric. .	2,62	3,50	1,75	2,38	2,33	2,25
. .	8,78	8,25	6,50	8.38	8,75	7,75
. .	19,71	16,75	19,00	15,00	16,00	16,75
rat.	0,27	0,58	vestig.	0,12	0,06	0,18
. . .	—	—	—	0,25	0,12	0,25
›nic.	0,47	0,05	0,25	—	—	0,31
. .	9,10	7,00	7,00	8,68	7,00	7,38
. .	0,23	0,16	0,12	0,11	0,20	0,25
. .	15,55digt.c.	23,12digt.c.	16,47digt.c.	19,28digt c.	19,44digt.c.	19,50digt.c.
				Auct. analys. Morstatt.		

Carlsbad. Conf. Karlsbad.

Carratraca. (*Malaga.*)

10000 Grammat.

. .	0,292	Acid. arsenicic. .	0,0035	**Mater. organ.**	**?**
. .	0,487	Ferri oxydat. . .	0,018	**Acid. hydrosulf.**	**103,5 C.C**
ric. .	1,125	Mangani oxyd. .	0,001	**Acid. hydroselenic.**	**?**
. . .	0,338	Acidi silicic. . .	0,028	**Acid. carbonic.**	**1040 C.C.**
:. .	2,106	Ittriae, Terbin. etc.	0,001	**Nitrogenii . .**	**610 C.C.**
›nic. .	0,354	Jod., Niccol. . .	vestig.	**Pond. spec.**	**1,000535**

peratura 19° C. *Auct. analys. Dr. José Salgado 1860.*

Casamicciola. Conf. Ischia.

Casciano. (*Toscana. Italien.*)

10000 Gramm.		Apollobad.			
Calcaria sulfurica	1,040	Calcii chlorati . .	0,694	Oxygenii . . .	26
Natrii chlorati . .	2,773	Calcar. carbonic. .	11,090	Nitrogenii . . .	10
Magnesii chlorati .	1,387	Ferri carbonici .	0,3471	Acidi carbonici .	250

Temperat. 35° C. *Auct analys. Giulj*

Castellamare. Castel a Mare de Stabia. (*Neapel. Ital*

16 Unc.	Acqua media	Acqua solfurea del Maraglione	Aqua ferrata del Possillo	Aqua ferrata nuovo	Acqua solfurea ferrata
Calc. carbonic. . . .	—	2,812	1,250	2,591	2,862
Natr. carbonic. . .	2,459	5,937	6,574	6,078	5,343
— sulfuric. . . .	—	4,500	3,234	3,093	3,093
Magnes. carbonic. . .	1,968	2,250	2,750	2,750	1,500
— sulfuric. . . .	—	4,875	4,687	2,591	1,562
Natrii chlorat. . . .	18,149	42,173	16,036	18,450	36,901
Calcii chlorat. . . .	7,561	5,951	5,078	3,792	5,035
Magnesii chlorat. . .	—	3,058	—	—	—
Ac.silic.CaO,MgO,FeOetc	1,673	2,000	0,859	0,840	0,999
Metall. brom. et sulfurat.	vestig.	vestig.	vestig.	—	vestig.
Metall. jodat. . . .	—	—	—	vestig.	vestig.
Alumin.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Mangani oxydat. . .	—	—	vestig.	—	—
Ferr.carbon.(Ferr.oxyd.)	vestig	vestig.	1,187	0,029	0,091
Mater. organic. . .	vestig.	vestig.	vestig.	—	vestig.
Acid. carbonic. . .	0,948	1,814	7,229	6,687	5,928
— hydrosulfuric. .	—	vestig.	—	—	0,117
Nitrogen.	0,038	0,177	0,050	0,050	0,106
Oxygen.	0,032	0,038	0,088	0,088	0,080
Temperatura . . .	17—19° C.	17—19° C.	16—18° C.	16—18°C.	16—18°C. 1
Pond. spec.	1,00482	1,00618	1,00497	1,00408	?

Auct. analys. Sementini, Vulpes, Cassola.

Castro-caro. (*Toscana. Italien.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. .	379,000	Natrii bromat. . .	0,072
— jodat. . .	1,108	Salium variorum	. 29,81

Auct analys. Tozzeti

Cestona. (*Portugal.*)

10000 Grammat.

Natrii chlorat. .	50,347	Magnes. sulfuric. .	1,595	Mater. organic. .	
Magnes. chlorati .	0,846	Calc. phosphor. .	1,953	Acid. carbonic. .	
Calcii chlorati .	0,792	Calc. bicarbon. .	0,542	Nitrogen. . . .	0,(
Calc. sulfuric. .	18,130	Magnes. bicarbon.	0,509	Pond. spec. . .	1,(
Natri sulfuric. .	5,208	Acidi silicic. . .	0,759	Temperatura . .	30

Auct. analys. Dr. Zavala 185

Challes. (*Savoyen.*)

10000 Grammat.		Grande source.		
Magnes. chlorati .	0,100	Natri sulfuric. } Calc. sulfuric. }	. 0,730	Phosphat. et Calc.
Natrii chlorati . .	0,814			nae et Calc. . .

		Grande source			
romati . .	0,100	Calc. carbon. . .	0,410	Ferri et Mangani	
lati . . .	0,099	Magnes. carbon. .	0,430	sulfurat. . .	0,015
ılfurati .	2,950	Siront. carbon. . .	0,300	Glairinae . . .	0,221
rbon. . .	1,377	Natrii liberi . .	vestig.	Pond. spec. . .	1,00026

ıperatura 13° C. *Auct. analys. O. Henry 1842.*

Charlottenbrunn. (*Schlesien. Preussen.*)

5 Unc.	Elisen-quelle	Charlotten-quelle		Elisen-quelle	Charlotten-quelle
lfuric . . .	0,134	0,116	Calc. sulfuric . . .	0,012	0,030
bonic. . .	0,543	1,588	— carbonic. . .	1,883	2,290
ılorat. . . .	0,304	0,097	Magnes. carbonic. .	0,807	0,553
rbonic. . .	0,060	0,200	Aluminae	0,003	0,023
rganic. . .	0,164	0,186	Acid. silicic. . . .	0,150	0,217

Acid. carbonic. 17 digt. cub. Pond. spec. 1,0016.

ıperat. 7,6° C. *Auct. analys. Beinert.*

ıteauneuf les Bains. (*Canton de Manzat. Depart. du Puy-de-Dôme. Frankreich.*)

Gramm.	Source Desaix	Source de la Pyramide	Source du Bain tempéré ou de César	Source Julie	Source du Grand Bain chaud	Source du Bain Auguste	Source de la piscine du Grand Bain chaud
carbonic.	1,612	1,580	1,288	1,352	1,279	1,454	1,296
arbonic.	0,519	0,730	0,551	0,575	0,621	0,498	0,540
:arbonic.	0,516	0,612	0,401	0,391	0,380	0,448	0,314
bicarb.	0,121	0,237	0,212	0,191	0,213	0,209	0,204
:arbonic.	0,018	0,042	0,027	0,036	0,022	0,032	0,034
lfuric.	0,250	0,485	0,470	0,442	0,483	0,428	0,470
hlorat.	0,413	0,433	0,451	0,411	0,374	0,449	0,395
senicic. enic. . . e .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
icic. .	0,103	0,109	0,121	0,126	0,115	0,122	1,101
ırbonic.	1,835	1,321	1,318	1,457	0,752	1,019	1,195
			Centimetra cubica.				
ı. . . .	5,3	7,0	2,6	4,1	6,0	4,2	5,8
'drosulf.	—	vestig.	vestig.	—	vestig.	—	—
. . .	4,1	0,3	0,6	0,7	1,0	1,1	1,3
ıt. . .	15°C.	25°C.	36°C.	36°C.	36°C.	31,8°C.	38°C.
'ecif. .	1,0017	1,0029	1,0020	1,0017	1,0018	1,0027	1,0018

Auct. analys. Lefort 1855.

Gramm.	Source du Petit-Moulin	Source de Pavillon ou de Chamfleuret	Source de la piscine du Petit-Rocher	Source de la buvette du Petit-Rocher	Source Chevarier	Source de la Rotonde
:arbonic. . .	0,984	1,620	0,915	0,528	0,773	1,209
arbonic. . .	0,525	1,089	0,430	0,539	0,426	0,664
:arbonic. .	0,475	0,750	0,408	0,535	0,228	0,257
bicarbonic.	0,248	0,435	0,175	0,126	0,101	0,145
:arbonic. .	0,062	0,016	0,022	0,042	0,010	0,028
lfuric. . .	0,234	0,391	0,428	0,271	0,186	0,296
hlorat. . .	0,804	0,377	0,340	0,283	0,173	0,375
icic. . . .	0,085	0,092	0,095	0,100	0,078	0,095

	Source du Petit-Moulin	Source de Pavillon ou de Cham-fleuret	Source de la piscine du Petit Rocher	Source de la buvette du Petit Rocher	Source Chevarier	Source de la Ro-toute
Natr. arsenic. Ferr. crenic. Lithoni Aluminae .	vestig.	vestig	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Acid. carbonic. . .	1,467	1,986	1,155	2,024	1,512	1,730
— hydrosulfur .	vestig.	—	vestig.	—	—	—
			Centimetra cubica			
Nitrogen.	3,5	2,3	3,5	4,1	4,9	4,0
Oxygen.	0,5	0,5	0,2	0,7	0,4	1,2
Temperat.	18,5°C.	16°C.	29,7°C.	21,5°C.	25,4°C.	31,9°C.
Pond. specif. . . .	1,0016	1,0035	1,0016	1,0016	1,0014	1,0016

Auct. analys. Lefort 1855.

Source de Chambon ou de la Garenne. *1000 Gramm.*

Natr. bicarbonic. . . .	0,800	Natrii chlorat.	0,300
— sulfuric.	0,266	Calcii chlorat.	0,200
Calc. bicarbonic. . . .	0,400	Aluminae	0,150
— sulfuric.	0,266	Ferr. oxydat. (Ferr. carbon.?)	0,100
Magnes. bicarbonic. . .	0,400	Acid. silicic.	0,150
Temperat. 15° C.		— carbonic.	0,200

Auct. analys. Salneuve 1851.

Chateldon. (*Départ. du Puy-de-Dôme. Frankreich*)

1000 Gramm.	Source du Puits carré	Petit Puits rond
Natr. bicarbonic.	0,357	2,182
Magnes bicarbonic.	0,164	0,238
Kali bicarbonic.	0,037	0,275
Calc. bicarbonic.	0,549	0,941
Ferr. bicarbonic.	0,020	0,030
Natr. sulfuric.	0,035	0,035
Natrii chlorat.	0,008	0,016
Acid. silicic.	0,062	0,100
Calc. phosphoric.	0,250	0,104
Calc. et Ferr. arsenicic. . .	vestig.	vestig.
Acid. carbonic.	1,820	1,512
Temperat.	12°C.	11,5°C.

Auct. analys. Beudant 1852.

Chatelguyon (*Riom. Départ. du Puy-de-Dôme. Frankreich*

1000 Grammat. Source de la Vernière établissem. Barse.)

Natrii chlorat. .	2,4000	Natr. sulfuric. .	0,5850
Magnesii chlorat .	0,6230	Calc. sulfuric. . .	1,0800
Calc. bicarbonic. .	1,8027	Aluminae . . .	0,0200
Magnes. bicarbonic.	0,2460	Alumin. sulfuric. .	vestig.
Ferr. bicarbonic.	0,2228	Mater. organic. .	vestig.
Natr. bicarbonic.	vestig.	Ferr. apocrenic. .	vestig.

Acid. carbonic. 7,55 Centim. cub.

Temperat. 29,2° C. *Auct. analys. Nivet* 1844.

Cheltenham. (*Glocestershire. England.*)

Group. Montpellier fons Nro. 7 vel 4 A

10000 Grammat.

chlorati .	58,639	Natri sulfurici .	15,971	Natri bicarbon. .	2,737
chlorati .	9,468	Magnes. sulfuric.	19,507	Calc. et Magnes bicarbonic. . . .	3,649
s. chlorat .	3,556	Calc. sulfuric. .	2,394		
jodat. . .	0,235	Acid. carb. 360 Cent. cub.		Acid. hydrosulf .	vestig.

Temperat. 13° C. *Auct. analys. Cowper.*

Royal Old Wells.

10000 Grammat.	aqua sulfurata	aqua salita
Natrii chlorati	32,775	34,202
Magnes. chlorati	7,505	1,141
Calcii chlorati	1,320	—
Natri sulfurici	33,385	13,541
Magnes. carbonic.	0,280	0,970
Calc. carbonic.	3,149	2,433
Ferri carbonic.	0,089	—
Calcii bromati	0,289	—
Magnesii bromati	—	0,436
Calcii jodati	vestig.	—
Magnesii jodati	—	0,069
Calc. phosphoric.	vestig.	vestig.
Ferri phosphoric.	0,026	—
Acidi silicici	0,144	0,381
Acidi crenici	2,392	1,473
Mater organic.	0,003	2,574
	Centimetra cubica	
Acidi carbonici	2080	92

Auct. analys. Abel et Ch. Rowney 1848.

Cambray. Fons ferruginosa. *10000 Grammat.*

chlorati . .	4,109	Calc. sulfuric. . .	1,540	Acid. carbonic. 1039 C. C.
chlorati } es. chlorat. } .	2,654	Ferri carbonic. . .	1,209	Temperat. 12°C.
		Calc. carbonic. . .	1,532	

Auct. analys. Accum.

heltenhamense (salt of Cheltenham) est aqua salina ad siccum evaporata.

---

rmont-Ferrand. (*Départ. du Puy-de Dôme. Frankreich.*)

1000 Gramm. Source Saint-Alyre.

Calc. carbonic.	1,6342	Mater. vegetab. . . .	0,0130
Magnes. carbonic.	0,3856	Magnes. phosphor. }	
Natr. carbonic.	0,4886	Kali carbonic. }	0,0462
Ferr. carbonic.	0,1410	Ferr.crenic. et apocren. }	
Natr. sulfuric. .	0,2895	Acidi carbonici . . .	0,7100
Natrii chlorat. .	1,2519	Temperat. 23,5° C.	
Acid. silicic. .	0,3900		

Auct. analys. Girardin 1841.

1000 Gramm.	Source des Roches	Source de Jaude
Natr. bicarbon.	0,428	0,7010
Kali bicarbon.	0,312	—
Calc. bicarbon.	0,822	0,8047
Magnes. bicarbon. . . .	0,514	0,3640
Ferr. bicarbon.	0,042	0,0509
Mangan. bicarbon. . . .	vestig.	—
Ferr. apocrenic. . . .	—	vestig.
Natr. sulfuric.	0,123	0,0870

	Source des Roches	Source de Jaude
Natr. phosphoric. . . .	0,005	—
Natrii chlorat.	1,165	0,7010
Natri arsenicic. . . . } Natrii jodat. et bromat. } Aluminae . . . . . } Materiae organicae . . }	vestig.	vestig.
Acid. silicic.	0,089	0,0700
Acid. carbonic.	1,646	?
Nitrogen.	2,8 Centim. cub.	—
Oxygen.	0,4 Centim. cub.	—
Pond. spec.	1,0022	—
Temperat.	18° C.	22° C.
	Auct. analys. Lefort.	*Nivet.*

Clifton. (*Glocestershire. England.*)

10000 Gramm. — Hotwell.

Calc. carbonic. . .	2,524	Natri sulfuric. . .	0,430	Magnes. nitric. . .	
Magnes. carbonic. .	0,095	Magnes. sulfur. . .	0,180	Acidi silicici . . .	
Ferri carbonic. . .	0,015	Natrii chlorat. . .	0,840	Bituminis . . .	
Calc. sulfuric. . .	1,408	Magnesii chlorat. .	0,311	Temperat. 23° C	

Acidi carbonici 315,4 Cent. cub.
Nitrogenii . 236,0 — —

Auct. analys. William Herapath.

Coëse. (*Chambéry et Turin. Savoyen.*) *10000 Gramm.*

Natr. bicarbon.	8,136	Magnesii chlorat.	0,034
Kali bicarbon.	0,045	Natrii chlorat.	0,041
Ammon. bicarbon. . . .	0,151	Ferr. crenic.	0,021
Magnes. bicarbon. . . .	0,191	Glaerin. in Spirit. V. solub.	0,074
Calcar. bicarbonic. . . .	0,115	— — — — insolub.	0,048
Magnes. sulfuric. . . .	0,033	Acid. carbonic.	0,095
Calcar. phosphoric. . .	vestig.	Oxygen.	0,063
Alumin. silicic	0,162	Carb. hydrogenat. . . .	0,171
Magnesii jodat.	0,077	Nitrogenat.	0,262
— bromat. . . .	0,015	Temperat. 12,5° C.	

Pond. specif. 1,00072 — *Auct. analys. Pyrame Morin.*

Colberg. (*Preussen.*)

10000 Gramm.	Salinen-Soole	Zillenberg-Soole	Markt-Soole
Kalii chlorati	2,241	2,308	1,993
Natrii chlorati	436,369	398,334	330,034
Ammonii chlorati . . .	0,648	0,320	0,762
Calcii chlorati	43,795	37,712	28,779
Magnesii chlorati . . .	21,347	18,212	14,131
Mangani chlorati . . .	0,044	—	—
Ferri chlorati	1,916	—	—
Natrii bromati	0,406	0,488	0,436
Calcar. carbonic. . . .	0,300	1,451	1,710
Magnes. carbonic . . .	0,134	0,309	0,319
Mangani carbonici . . .	0,019	0,004	0,008
Ferri carbonici	0,855	0,040	0,304
Calcariae sulfuric. . . .	2,196	3,465	3,157
Acidi silicici	0,096	0,089	0,062
Aluminae . , ...	0,011	0,008	0,006

Borat., Arseniat., Lithii, Cupri etc. vestigia minima. *Auct. analys. B*

Contrexéville. (*Départ. des Vosges. Frankr.*) *1000 Gramm.*

Source du Pavillon.

Calcar. sulfuric.	1,150	Acid. silicic. et Aluminae	0,120
Magnes. sulfurici	0,190	Alumin. et Calc. phosphor.	0,070
Natri sulfuric.	0,130	Mater. organ. nitrogenat.	
Calcar. bicarbonic. . . .	0,675	Ferr. arsenicic. . . .	
Magnes. bicarbon. . . .	0,220	Kali sulfuric., Strontian.	vestig.
Natr. bicarbon.	0,197	bicarb., Alcal. jodator et	
Ferr. et Mangan. bicarbon.	0,009	bromator., Nitratum	
Natrii et Kalii chlorat. . .	0,140	Acid. carbonic.	0,019
Magnesii chlorat.	0,040	Temperat. 10° C.	

Pond. spec. 1,002.

Auct. analys. Henry 1853.

	Source des Bains	Source du Quai
Calcar. sulfuric.	1,260	1,250
Magnes. sulfuric. . . . . / Natri sulfuric.	0,340	0,300
Calcar. et Magnes. bicarbon.	0,940	0,980
Natr. bicarbonic.	0,160	0,170
Metallorum alcalium et terrar. chlorat. . .	0,140	0,160
Ferr. et Mangan.	0,005	0,005
Acid. silicic., Alumin., Phosphat., Mater. organ.	0,310	0,320
Fluoris	vestig.	vestig.
Acid. carbonic.	0,02 ?	0,02 ?

Temperat. 10° C. *Auct. analys. Henry.*

Crailsheim. (*Würtemberg.*) *16 Unc.*

Kali sulfurici . . .	0,033	Calcar. carbonic. .	3,674
Natri sulfurici . .	1,351	Ferri carbonici . .	9,109
Magnesiae sulfuric. .	2,272	Calcii sulfurati . .	0,059
Calcariae sulfuric. .	8,214	Acidi carbonici . .	2,5 digt. cub.
Magnesii chlorati .	0,082	— hydrosulfuric.	?

Auct. analys. Mayer.

Cudowa. (*Grafschaft Glatz. Preussen.*)

16 Unc.	Trinkquelle	Gasquelle	Oberbrunnen
Natri sulfurici	5,424	5,45	4,18
Natri carbonici	9,408	9,50	7,30
Calcar. carbonic. . . .	3,767	3,85	2,95
Magnes. carbonic. . . .	1,200	1,23	0,94
Ferri carbonici	0,197	0,20	0,15
Ferri arsenicici	0,012	0,01	0,008
Mangan. carbonic. . .	0,021	0,02	0,01
Calc. phosphoric. . . .	0,050	0,04	0,03
Natrii chlorat.	0,900	0,91	0,17
Kalii chlorat.	0,034	0,03	0,02
Acidi silicici	0,738	0,70	0,61
Acidi carbonici	35 digt. cub.		
Temperat.	11—12,5°C.		

Auct. analys. Duflos.

	Source des Roches
Natr. phosphoric.	0,005
Natrii chlorat.	1,165
Natri arsenicic. . . . }	
Natrii jodat. et bromat. }	vestig.
Aluminae . . . . . . }	
Materiae organicae . .	0,089
Acid. silicic.	1,646
Acid. carbonic.	2,8 Centim.
Nitrogen.	0,4 Centim.
Oxygen.	1,0022
Pond. spec.	18° C.
Temperat.	

Auct. analys. Lefort.

Clifton. (*Glocestershire*

Hot

10000 *Gramm.*			
Calc. carbonic. . .	2,524	Natri sulfuric. . . .	
Magnes. carbonic. .	0,095	Magnes. sulfur. . .	
Ferri carbonic. . .	0,015	Natrii chlorat. . .	
Calc. sulfuric. . .	1,408	Magnesii chlorat. .	
		Acidi carbonici	315,4
		Nitrogenii .	236,0

Auct. a

Coëse. (*Chambéry et Turin*

Natr. bicarbon.	8,136
Kali bicarbon.	0,045
Ammon. bicarbon. . . .	0,151
Magnes. bicarbon. . . .	0,191
Calcar. bicarbonic. . . .	0,115
Magnes. sulfuric. . . .	0,033
Calcar. phosphoric. . . .	vestig.
Alumin. silicic	0,162
Magnesii jodat.	0,077
— bromat.	0,015
Pond. specif.	1,00072

Colberg.

10000 *Gramm.*

Kalii chlorati . . . .
Natrii chlorati . . . .
Ammonii chlorati . .
Calcii chlorati . . .
Magnesii chlorati . .
Mangani chlorati . .
Ferri chlorati . . . .
Natrii bromati . . .
Calcar. carbonic. .
Magnes. carbonic .
Mangani carbonici .
Ferri carbonici . .
Calcariae sulfuric. .
Acidi silicici . . .
Aluminae . . .

Borat., Arseniat., Lithii, Cu

Cusset. (*Départ. de l'Allier. Frankreich.*)

10000 Gramm.	Source Sainte-Marie	Source Elisabeth
Natr. bicarbonic.	42,000	52,000
Kali bicarbon.	0,050	vestig.
Calcar. bicarbon.	4,360	6,610
Magnes bicarbon.	1,200	3,300
Strontian. et Lithon. bicarbon. . . .	vestig.	vestig.
Natr. sulfuric.	4,000	5,020
Kali sulfuric.	—	0,100
Natrii chlorat. }	5,010	4,600
Kalii chlorat. }		0,200
Metallorum alcalinorum jodat. et bromat.	vestig.	vestig.
Phosphatis et Nitratis?	vestig.	vestig.
Natr. silicic.	1,400	1,500
Alumin. silicic.	0,210	1,500
Ferr. et Mangan. oxydul.	0,229	0,090
Arsenic. et mater. organic. nitrogenat	vestig.	vestig.
Acid. carbonic.	6,100	2,80
Temperat.	16°C.	16,5°C.

Auct. analys. Henry. 1854.

Cuxhaven. (*Hamburg.*) *16 Unc.*

Aqua marina continet circiter 150 ad 200 Grana salium variorum.
240 Grana salium horum continent:

Natrii chlorat. . .	116,0	Magnes. sulfuric. . .	10,0
Natr. sulfuric. . .	2,0	Calc. sulfuric. . . .	6,0
Magnesii chlorat. .	58,0	Calcii chlorat. . . .	1,0
Materiae organic. .	vestig.	Sedimenti	1,0

Auct. analys. Schmeisser.

Czigelka. (*Eperies. Ungarn.*) *16 Unc.*

Ludwigsquelle.

Natri sulfurici . .	0,097	Natri bicarb. . .	83,025	Alum. phosph. bas.	
Natrii chlorat. . .	30,352	Calc. bicarb. . .	1,324	Acidi silicici . . .	
Natrii jodati . .	0,199	Magnes. bicarb. .	1,873	Acidi carbonici . .	2
Natri borici . . .	3,133	Ferri bicarb. . .	0,385	Fluor.	v

Auct. analys. Dr. E. v. Kovács 18[illegible]

Daruvar. (*Posegaër Comit. Slavonien.*) *16 Unc.*

Antoniusquelle.

Kali sulfurici . . .	0,028	Magnes. carbonic. .	0,220
Natri sulfurici . .	0,435	Calc. carbonic. . .	1,966
Magnes. sulfuricae .	0,092	Ferr. carbonic. . .	0,098
Magnesii chlorati .	0,027	Mangan. carbonic. .	0,041
Alum. phosphoric. .	0,081	Acid. carbonic. . .	1,49 digt cul
Acid. silicic. . . .	0,361	Temperat. 37,5° C.	

Auct. analys. Wagner.

Dax. (*Départ. des Landes. Frankreich.*)

1000 Gramm.		Source chaude.	
Calc. sulfuric. . .	0,170	Natrii chlorat. . .	0,032
Natr. sulfuric. . .	0,151	Magnes. carbonic. .	0,027
Magnesii chlorati .	0,095	Temperat. 59,5° C.	

Auct. analys. Thore et Meyrac.

Deinach (Teinach). (*Würtemberg.*)

10000 Gramm.	Bachquelle	Hirschquelle	Tintenquelle	Dächleinquelle *16 Unc.*
carbonic.	7,157	6,746	0,395	3,438
s. earbonic.	1,820	2,195	0,156	0,398
carbonici	5,972	3,866	0,102	2,239
carbonici	0,0766	0,023	0,176	0,011
ıni carbonic.	0,0116	—	—	—
ıae	vestig.	0,012	0,007	—
sulfurici	1,445	1,040	1,020	0,659
ulfurici	0,324	0,200	0,147	—
chlorati	0,739	0,537	0,049	0,302
silicici	0,577	0,545	0,105	0,289
carbonici	27,794	24,857	0,979	15,000
sO³,NO⁵,Fl,Sb,Cu,Li,Ba etc.	vestig.	vestig.	vestig.	
specific.	1,002366	1,00216	1,00007	
rat.	9,8° C.	9° C.	11,7° C.	

Auct. analys. Prof. v. Fehling 1859; Federhoff.

10000 Gramm.

'iesenquelle continet Ferri carbonici 0,187; Mangani carbonici 0,037; Acidi ıici 28,517. Temperat. 10,4° C. Pond. spec. 1,002347.

ächleinsquelle continet Ferri carbonici 0,0145, Acidi carbonici 19,922. rat. 9,7° C. Pond. spec. 1,001363.

Auct. analys. Fehling.

Deutsch-Altenburg. (*Nieder-Oesterreich.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	12,79	Calc. sulfuric. . .	0,39
Natr. sulfuric. . .	5,37	Calcii chlorat. . .	0,09
Magnes. carbon. .	5,26	Natrii jodat. . . .	0,01
Magnesii chlorat. .	3,19	Acid. hydrosulfuric.	4,92 digt. cub.
Magnes. sulfuric. .	0,94	—' carbonic. . .	2,45 — —
Calc. carbonic. . .	0,78	Temperat. 25°—28° C.	

Auct. analys. Würzler 1851.

Deutsch-Kreuz. (*Nemeth-Keresztur falva. Ungarn.*)

10000 Gramm.			
		Strontian. carbonic.	0,0112
Natri carbonici .	6,1680	Magnes. carbonic. .	2,0960
Lithoni carbonici	0,0007	Ferri carbonici . .	0,0692
Ammoni carbonici	0,0237	Mangani carbonici .	0,0075
Kali sulfurici . .	0,4706	Acidi silicici . . .	0,6124
Natri sulfurici .	0,7698	Baryt. carbonic., Natri nitrici, borici, Materiae organicae . .	vestig.
Natrii chlorati .	0,9675		
Natrii bromati .	0,0023		
Natrii jodati . .	0,0001	Acidi carbonici . .	23,343
Natri phosphorici	0,0056	Acidi hydrosulfurici	vestig.
... carbonic. .	6,6936	Temperat. 12° C.	

... spec. 1,00246.

Auct. analys. Fresenius.

Didier. Conf. Saint-Didier.

Dobberan. (*Mecklenburg-Schwerin.*)

16 Unc.	Bittersalz-quelle	Schwefel-quelle	Aq. maris.
Natrii chlorat. . . .	109,502	42,496	87,60
Magnesii chlorat. . .	16,208	13,384	37,00
Calcii chlorat.	5,075	1,066	—
Kalii chlorati	0,100	0,121	—
Natr. sulfuric.	3,782	1,777	—
Magnes. sulfuric. . . .	9,213	6,137	0,60
Calc. sulfuric.	10,600	5,670	4,00
Magnes. carbonic. . .	2,736	1,572	—
Calc. carbonic	1,470	2,921	—
Ferr. carbonic. . . .	0,350	0,202	—
Sulfur.	—	0,140	—
Aluminae	—	vestig.	—
Acid. silicic.	0,200	0,400	—
Materiae organic. . .	0,880	0,258	0,30
Acid. hydrosulfuric. . .	—	5,301 digt. c.	—
— carbonic. . . .	3,572 digt. c.	5,810 digt. c.	—
Nitrogen. et carbon. hydrog.	—	0,829 digt. c.	—
Nitrogen.	0,832 digt. c.	—	—
Oxygen.	—	—	—
Temperatura	6° C.	5—6° C.	

Auct. analys. Link.

10000 Gramm. Stahlbrunnen oder Eisenquelle.

Kali nitrici . . .	0,450	Calc. sulfuric. . .	0,140	Aluminae . .
Kali bicarbonic. .	0,124	Calc. carbonic. .	2,275	Natrii chlorati .
Natri bicarbonic. .	0,064	Magnes. carbonic.	0,270	Calc. phosphoric.
Ferri carbonic. .	0,658	Natri silicici . .	0,402	Mater. organic. c
Mangani carbonic.	0,027	Acidi silicici . .	0,197	Ammono . .

Temperat. 8° C. Pond. spec. 1,0005 (20° C.)

Auct. analys. Fr. Scheel 1

Dobelbad. (Dobbelbad. Tobelbad. *Steiermark. Oeste*

16 Unc.

Calc. carbonic. . .	2,400	Natr. carbonic. . .	0,400
Ferr. carbonic. . .	0,266	Acid. carbonic. . .	?
Natr. sulfuric. . .	0,933	Temperat. 25—28° C.	

Auct. analys. Vest.

Dombhát. Cf. Rodna.

Dorgeismar. (*Hessen. Preussen.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	1,04	Calc. carbonic. . .	3,16
Magnes. sulfuric. .	3,21	Ferr. carbonic. . .	0,42
Calc. sulfuric. . .	1,04	Acid. silicic. . . .	0,50
Natrii chlorati . .	1,40	Mater. organic. . .	0,12
Magnes. carbonic. .	3,00	Acid. carbonic. . .	24,25 digt

Auct. analys. Starke.

Dorna. Conf. Scharo-Dorna.

Driburg. (*Westphalen. Preussen.*)

16 Unc.	Trink- oder Elisenquelle	Wasser der Bäder	Hersterquelle		Saatzer Schwefelquelle
ulfurici . . .	6,20	3,036	4,20		5,316
sulfuric. . .	9,25	7,48	10,25		4,315
. sulfuric. . .	6,50	6,47	4,30	monocarb.	2,157
. bicarbonic. .	0,50	0,93	0,75	monocarb.	0,526
bicarbonic. .	6,50	12,87	8,25	monocarb.	2,500
icarbonic. . .	0,85	0,81	0,20	monocarb.	—
ie	—	—	—		0,157
chlorati . . .	1,50	0,826	0,50		0,315
dorati . . .	vestig.	vestig.	—		—
hlorati . . .	vestig.	—	vestig.		—
ii chlorati . .	0,50	—	1,20		1,157
ulfurati . . .	—	—	—		0,368
arbonici . . .	50,50 digt. c.	18,56 Gran	42,25 digt. cub.		—
icic., — Phosphat., organic. . . .	vestig.	vestig.	—		0,407
esinosae sulfureae	—	—	—		0,197
at.	10—11° C.	—?	12,5° C.		15° C.
Auct. analys.	*Wittig 1854;*	*Veltmann;*	*Wittig.*		*Ficker.*

Trinkquelle.

7680 Grana vel 16 Unc.

Ferri bicarbonici .	0,5714	Barytae sulfuricae .	0,0011
Mangani bicarbonici	0,0330	Natrii chlorati . .	0,5655
Calcariae bicarbonic.	11,1251	Lithii chlorati . . .	0,0153
Magnesiae bicarbonic.	0,5216	Ammonii chlorati .	0,0153
Natri sulfurici . .	2,7783	Natri nitrici . . .	0,0035
Kali sulfurici . . .	0,1706	Aluminae phosphoric.	0,0019
Magnes. sulfuric. .	4,1097	Calcariae phosphoric.	0,0018
Calcariae sulfuricae .	7,9881	Acidi silicici . . .	0,2254
Strontianae sulfuricae	0,0363	Acidi carbonici . .	18,6918

Temperat. 10° C. *Auct. analys. Fresenius.*

Dürkheim. (*Pfalz. Bayern.*)

16 Unc. Neue Quelle.

ılorati . .	97,613	Rubidii chlorati . .	0,001	Strontian. sulfuric. . .	0,150
ılorati . .	23,278	Caesii chlorati . .	0,001	Aluminae .	0,002
chlorati .	3,062	Kalii bromati . .	0,171	Acid. silicici	0,003
lorati . .	0,742	Calcar. bicarbonic. .	2,177	Acidi carbon.	2,033dig.cub.
ılorati . .	0,300	Magnes. bicarbonic.	0,112	Nitrogenii .	0,090 — —
chlorati . .	0,061	Ferri bicarbonic. .	0,065		

Auct. analys. Bunsen.

16 Unc.	Virgiliusbrunnen	Bleichbrunnen	Fritz'sche Brunnen	Wiesenbrunnen
ılorati	78,917	71,011	49,216	39,498
›rati	0,678	0,599	0,369	0,299
ılorati	13,824	14,914	18,180	6,881

	Virgilius-brunnen	Bleich-brunnen	Fritz'sche Brunnen	Wiesen-brunnen
Magnesii chlorati . . .	3,783	1,812	2,806	0,602
Aluminii chlorati	—	—	0,019	0,014
Natrii bromati	0,193	0,151	0,094	0,060
Natrii jodati	0,019	0,015	0,009	0,008
Natri phosphorici	0,006	0,041	0,004	0,004
Aluminae phosphoric. . .	0,002	0,001	vestig.	—
Calcariae sulfuric. . . .	0,168	0,251	0,243	0,161
Calcariae bicarbonic. . .	1,852	2,201	3,168	1,211
Magnes. bicarbonic. . .	0,059	0,064	0,065	0,033
Ferri bicarbonic.	0,094	0,126	0,094	0,051
Mangani bicarbonic. . . .	0,004	0,005	vestig.	0,019
Acidi silicici	0,081	0,084	vestig.	0,002
Aluminae	0,0008	0,0007	—	0,00026
Acidi crenici et hypocrenic. } Materiae organicae. . }	0,003	0,005	0,006	0,004
Acidi carbonici	3,980	4,741	?	2,498
Nitrogenii	0,640	0,810		1,841

Auct. analys. Herberger.

10000 Partes. Soolquelle von Dürkheim

Calc. bicarbon. . .	2,835	Strontii chlorat. .	0,081	Rubid. chlorat. .	0,[illegible]
Magnes. bicarbon. .	0,146	Stront. sulfuric. .	0,195	Caesii chlorat. . .	0,[illegible]
Ferri bicarbon. . .	0,084	Natrii chlorat. .	127,100	Aluminae . . .	0,[illegible]
Mang. bicarbon. .	vestig.	Kalii chlorat. . .	0,966	Acid. silicic. . .	0,[illegible]
Calcii chlorati . .	30,310	Kalii bromat. . .	0,222	Acid. carbonic. .	16,[illegible]
Magnesii chlorat. .	3,987	Lithii chlorat. . .	0,391	Nitrogenii . . .	0,[illegible]

Vestig. Acidi hydrosulf., Ammon. phosph., Mater. organ.

Auct. analys. Bunsen 1861.

1000 Part. Muria salinarum ad balneas adhibita.

Calcii chlorati . .	296,90	Kalii chlorati . .	16,13
Magnesii chlorati .	41,34	Kalii bromati . .	2,17
Strontii chlorati .	8,00	Lithii chlorati . .	11,09
Stront. sulfurici .	0,20	Caesii chlorati . .	0,03
Natrii chlorati . .	20,98	Rubidii chlorati . .	0,04

Auct. analys. Bunsen 1861.

Eaux-bonnes. (*Départ. des Basses-Pyrénées. Frankreich.*

10000 Gramm. Source vieille.

Natrii chlorat. . . .	3,423	Acid. silicic. et Ferr. oxydulat.	0,160
Magnesii chlorat. . .	0,044	Mater. organ. sulfurat. .	1,065
Kalii chlorat. . . .	vestig.	Acid. hydrosulfuric. . . .	0,055
Calc. sulfuric, . . .	1,180	— carbonic.	0064
Magnes. sulfuric. . .	0,125	Temperat. 33° C.	
Calc. carbonic. . . .	0,048		

Auct. analys. Henry.

10000 Gramm.

Natrii sulfurati . .	0,214	Calc. sulfuric. . .	1,644	Phosphatum . . .	ve[illegible]
Calcii sulfurati . .	vestig.	Magnes. sulfuric. .	vestig.	Caclii flurati .	ve[illegible]
Natrii chlorati . .	2,640	Ammoni	0,005	Acidi silicici . . .	0,[illegible]
Calcii chlorati . .	vestig.	Natrii jodati . . .	vestig.	Mater. organic. . .	0,[illegible]
Natrii sulfurici . .	0,277	Ferri jodati . . .	vestig.	Temperat. 33° C.	

Auct. analys. Filhol.

Eaux-chaudes. (*Départ des Basses-Pyréenés. Frankreich.*)

1000 Gramm. Source Baudat.

Natrii sulfurat .	0,0087	Magnes et Alum. silicic	vestig.
Calc. sulfuric. . .	0,1030	Natrii chlorat. . .	0,1150
Natr. sulfuric. . .	0 0420	Glaerinae et Jodi .	vestig.
Natr. carbonic. .	0,0350	Temperat. 25° C.	
Calc. silicic. . .	0,0050		

Auct. analys. Filhol 1852.

Ebriach. (*Kärnthen. Oesterreich*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	2,22	Calc. carbonic. . .	12,99
Natrii chlorat. . .	4,44	Ferr. carbonic. . .	5,77
Natr. carbonic. . .	12,44	Aluminae	1,33

Acid. carbonic..? *Auct. analys. Damiani.*

Eger. (Kaiser-Franzensbad.) (*Böhmen.*)

	16 Unc.				*1000 Grammat*	
	Franzens-quelle	Louisen-quelle	Kalter Sprudel	Salzquelle	Wiesen-quelle	Neuquelle
Kali sulfuric.	—	—	—	—	—	0,2093
Natr. sulfuric.	24,504	21,416	26,930	21,521	2,700	2,8477
Natrii chlorat.	9,230	6,766	8,600	8,769	1,000	1,1314
Natr. carbonic.	5,188	—	—	5,207	0,915	0,7275
Natr. bicarbonic. . . .	—	5,498	7,173	—	—	—
Lithon. carbonic. . . .	0,037	—	—	0,027	0,003	vestig.
Magnes. carbonic. . . .	0,672	—	0,013	0,799	—	0,0699
Calc. carbonic.	1,800	1,600	1,600	1,419	0,150	0,1824
Strontian. carbonic. . .	0,003	—	0,001	vestig.	—	vestig.
Mangan. carbonic. . .	0,043	—	0,004	0,012	0,004	vestig.
Ferr. carbonic.	0,235	0,328	0,200	0,070	0,015	0,0370
Aluminae corbonic. . .	—	—	—	—	0,070	—
Calc. phosphoric. . . .	0,023	—	0,028	} 0,024	0,003	—
Aluminae phosphoric. .	0,012	—	—		—	0,0247
Ferri crenic.	—	—	—	—	0,005	—
Acidi silicic.	0,473	0,228	0,056	0,490	0,052	0,0642
	Digiti cubici					
Acid. carbonic. . . .	40,0	32,53	39,4	26,89	30,6	23,0
— hydrosulfur. . . .	—	—	—	—	—	vestig.
Pond. specific.	—	1,00605	1,00596	1,00797	1,00605	—
Temperatura	12° C.	10,5° C.	9° C.	11° C.	11° C.	11° C.
Auct. analys.	*Berzelius; 1822*	*Trommsdorff; 1819*	*1828*	*Berzel.; 1822*	*Zembach; 1838*	*Cartellieri 1852.*

Egestorffshall. (*Badenstedt. Hannover. Preussen.*)

10000 Part. Soolquelle.

Calc. sulfuriae . .	28,762	Kalii chlorati . .	36,280
Magnes. sulfuric. .	42,638	Natrii chlorati .	2532,422
Magnesii bromati .	0,185	Ferri bicarbonici .	0,117
Magnesii chlorati .	14,802	Pond. spec. 1,2083	

Auct. analys. Ernst Lenssen 1862.

Eilsen. (*Schaumburg-Lippe. Deutschland.*)

16 Unc.	Georgenbrunn.	Julianenbr.	Augenbr.	Neuwiesenbr.
Natr. sulfuric.	5,823	5,087	4,609	3,947
Calc. sulfuric.	15,284	17,193	14,454	15,565
— phosphoric. . . .	0,006	0,008	—	0,004
— carbonic.	2,333	1,541	2,383	2,300
Magnes. sulfuric. . . .	5,012	4,493	5,178	4,770
— carbonic. . . .	0,162	0,186	0,162	0,171
Magnesii chlorat. . . .	1,294	2,050	4,519	1,370
Aluminae	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Ferr. oxydat.	0,006	0,008	—	0,085
Acid. silicic.	—	0,074	0,006	
	Digiti	cubici.		
Acid. hydrosulfuric. . .	1,574	2,096	1,370	1,662
— carbonic.	1,448	2,151	0,730	1,460
Nitrogen.	0,316	0,374	0,338	0,300
Oxygen.	0,083	0,080	0,100	0,083
Carbon. hydrogen.. . .	0,078	0,110	0,078	0,074
Temperat.		15°C.		

Auct. analys. Duménil.

Eisenbacher Bad. Conf. Vichnye.

Elmen. (*Provinz Sachsen. Preussen.*)

16 Unc.	Trinkquelle	Badequelle	Muria aquar. siccata (Mutterlauge.)
Natrii chlorat.	201,89	375,36	59,38
— jodat.	vestig.	vestig.	1,27
Kalii chlorat.	0,64	1,14	—
Magnesii chlorat. . . .	2,81	5,24	1145,83
— bromat. . . .	1,45	4,52	1177,19
Natr. sulfuric.	2,53	4,44	—
Magnes. sulfuric. . . .	3,57	6,62	93,74
Kali sulfuric.	0,75	1,34	—
Calc. sulfuric.	10,50	11,32	—
— carbonic.	0,36	2,42	2,64
Mangan. chlorat. . . .	—	—	—
Ferr. sequichlorat. . .	—	—	1,02
Ferr. carbonic.	0,21	0,50	—
Acid. silicic.	0,04	0,06	0,50
— hypocrenic. . . .	—	—	0,55
— hydrosulfuric. . .	?	?	—
Mater. extractivae resinos.	—	—	3,00
Temperat.	?	11°C.	

Auct. analys. Steinberg.

Elöpatak. (*Siebenbürgen.*)

16 Unc.	Stammbrunn.	Neubrunn.
Natr. carbonic. .	9,86	7,08
Calc. carbonic.. .	9,03	10,62
Magnes. carbonic.	5,99	4,46
Ferr. carbonic. .	1,60	2,35
Natrii chlorat.. .	0,62	0,52
Kalii chlorat. . .	0,24	0,16
Alumin. phosphoric.	0,24	0,33
Acid. silicic. . .	0,36	0,26
— carbonic. .	33 digt. c.	24 digt. c
Temperat. . .	11°C.	

Auct. analys. Schnell et Stenner.

Elster. (*Voigtland. Sachsen.*)

.	Marienquelle	Königsquelle	Königsquelle	Albertsquelle	Moritzquelle	Salzquelle	Johannisquelle
c. . . .	3,945	4,189	3,992	4,704	1,418	4,913	1,620
. . .	22,673	17,669	16,025	24,298	7,332	48,851	4,661
:. . . .	14,380	10,891	11,325	8,150	5,356	12,453	2,903
. . .	0,114	0,077	0,293	0,228	?	0,554	0,065
c. . . .	1,098	0,995	1,361	0,809	0,811	0,607	0,458
onic. . .	1,217	0,620	0,602	0,773	0,551	0,567	0,229
c. . . .	0,350	0,340	0,468	0,324	0,478	0,282	0,316
ic.. . .	0,084	0,087	0,147	vestig.	?	vestig.	vestig.
nic. . .	vestig.	vestig.	0,521	vestig.	vestig.	—	—
nic. . .	id.	id.	vestig.	id.	id.	vestig.	vestig.
oric. . .	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.
phoric. .	id.	id.	id.	id.	id.	id.	id.
. . .	0,338	0,258	0,483	0,249	0,168	0,2 17	0,131
.	Digiti	cubici.					
c. . . .	28,4	28,1	36,70	16,6	32,93	25,0	22,8
. . . .	0,037	0,048	?	0,092	—	0,109	0,132
. . .	0,006	0,006	?	0,008	—	0,017	0,008
lfuric. .	—	—	—	—	—	—	0,38
. . . .	+10°C.	+10°C.	+10°C.	+10°C.	+10°C.	+8°C.	+8°C.
Auct. analys.	*Stein 1851*	*Stein*	*Flechsig 1847*	*Stein 1851*	*Flechsig 1856*	*Stein 1852.*	*Stein*

Salzquelle.

nici . . .	12,494	12,940	Kali sulfurici	11,466	—
nici . . .	0,541	0,482	Natrii chlorati	—	6,356
onic. . .	1,217	1,397	Kalii chlorati	5,701	—
i	31,059	40,412	Acidi carbonici	16,182	14,918
			Auct. analys.	*Fleck.*	*Flechsig.*

Elstersalz est residuum, quod aquae salsae (Salzquelle) evaporatae

---

Ems. (*Nassau. Preussen.*)

ramm.	Kränchen	Fürstenbrunnen	Kesselbrunnen	Neue Badequelle	Victoria-quelle, (Felsenquellen.)	Augusta-quelle
nici . .	1,9790	2,0366	1,9896	2,0527	2,02005	1,9902
bonici .	0,0040	0,0044	0,0057	0,0055	0,0014	0,005
bonici .	0,0023	0,0025	0,0071	0,0082	0,0061	0,0074
i . . .	0,0335	0,0170	0,0155	0,0415	0,0181	0,0058
i . . .	0,9831	1,0110	1,0313	0,9271	0,9617	0,9577
i . . .	0,00034	0,00035	0,00045	0,00048	0,00028	0,00006
. . .	0,00002	0,00002	0,000003	0,000004	0,000003	0,000003
rici . .	0,0014	0,0014	0,0005	0,0003	0,00009	0,0002
. . .	0,0367	0,0485	0,0437	0,0441	0,0451	0,0654
onic.. .	0,2161	0,2170	0,2196	0,2204	0,2117	0,2227
arbonic. .	0,0023	0,0024	0,0018	0,0015	0,0015	0,0009
nic. . .	0,0010	0,0010	0,0012	0,0009	0,0005	0,0004
bonic. .	0,2069	0,2055	0,1824	0,2103	0,1963	0,2379
nici . .	0,0019	0,0018	0,0032	0,0039	0,0018	0,0028
rbonici .	0,00017	0,00018	0,00033	0,00033	0,00013	0,0005
horic. .	0,00011	0,00011	0,0002	0,0002	0,00015	0,0001
. . .	0,0497	0,0499	0,0485	0,0474	0,0484	0,0473
ci . . .	1,0399	1,0295	0,9301	0,7462	1,2002	1,0227

	Kränchen	Fürsten-brunnen	Kessel-brunnen	Neue Bade-quelle	Victoria-quelle,	Augusta-quelle,
					(Felsenquellen.)	
Temperat.	35,86 °C.	39,42°C.	46,64° C.	50,04° C.	27,9° C.	39,2° C.
Pond. specific. . . .	1,00308	1,00323	1,003028	1,00300	1,00323	1,00297
	16,9°C.	16,9°C.	17°C.	17°C.	14,5°C.	21°C.

Auct. analys. Fresenius *1871* *1869* *1865.*

Nota. Aqua artefacta Kränchen acido carbonico ne abundet.

---

16 Unc. Emser Eisen-Felsenquelle.

Kali sulfurici, Natri sulfurici . .	0,3180	Mangani carbonici.	vestig.
Natrii chlorati . .	0,7196	Calcariae carbonicae	0,9838
Natri carbonici . .	0,1905	Magnesiae carbonicae	0,5215
Ferri carbonici . .	0,2143	Acidi silicici . .	0,1275
		Acidi carbonici .	?

Temperatura 21,25° C. *Auct. analys. Fresenius.*

Enghien. Enghien-les-Bains. (*Départ. de l'Oise. Frankreich*

Eaux de Montmorency.

1000 Gramm.	Sources: Cotte ou du Roi	Deyeux.	Péligot	Bouland	de la Pêche
Kali carbonic.	—	—	—	—	0,017
Calc. carbonic.	0,218	0,181	0,189	0,228	0,296
Natr. carbonic.	—	—	—	—	0,063
Magnes. carbonic. . . .	0,016	0,058	0,007	0,058	0,067
Kali sulfuric.	0,009	0,006	0,009	0,010	—
Natr. sulfuric.	0,050	—	0,043	0,032	—
Calc. sulfuric.	0,319	0,354	0,277	0,358	0,176
Magnes. sulfuric. . , .	0,090	0,013	0,092	0,022	—
Alumin. sulfuric. . . .	0,039	0,033	0,033	0,045	0,022
Natrii chlorat.	0,039	0,032	0,036	0,061	0,043
Magnesii chlorat. . . .	—	0,007	—	—	—
Acid. silicic.	0,283	0,015	0,018	0,038	0,051
Ferr. oxydat.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Materiae organ. nitrog. .	?	?	?	?	?
Acid. carbonic.	0,119	0,118	0,139	0,121	0,181
— hydrosulfuric. . .	0,025	0,029	0,015	0,025	0,046
Nitrogen.	0,019	0,021	0,023	0,022	0,015
Temperatura	13°C.	10,5° C.	12°C.	14° C.	13°C
Pond. spec.	1,0008	?	?	?	?

Auct. analys. Leconte et de Puisaye 1853.

Eptingen. (*Basel. Schweiz.*) *16 Unc.*

Magnes. sulfuric. . .	3,39	Ferr. carbonic. . .	vestig.
Calc. sulfuric. . . .	3,13	Acid. silicic. . . .	0,03
Calcii chlorat. . . .	0,10	— carbonic. . .	?
Calc. carbonic. . .	1,38		

Temperatura 6,5° C.

Auct. analys. Staeheli.

Erfurt. (Dorf Hochheim.) (*Preussen.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	14,750	Magnesii chlorat. .	1,400
Natr. sulfuric. . .	1,950	Ferr. carbonic. . .	0,065
— carbonic. . .	0,025	Acid. silicic. . . .	0,030
Calc. sulfuric. . .	7,600	Mater. extractiv. .	0,015
— carbonic. . .	1,540	Acid. carbonic. . .	2,70 digt. cub.

Temperatura 13,4° C.

Auct. analys. Bilz.

Erlenbad. (*Baden.*) *16 Unc.*

Calc. sulfuric. . . .	5,01	Calc. carbonic. . .	1,18
Natrii chlorati . . .	13,08	Calcii chlorat. . . .	0,21
Magnesii chlorat. . .	0,07	Acidi carbonic. . .	?

Temperatura 26,5°C. *Auct. analys. Koehlreuter.*

Évaux. (*Départ. de la Creuse. Frankreich.*)

1000 Grammat.	Puits de l'Escalier	Puits de César	Source du Petit-Cornet
Natr. sulfuric.	0,960	0,717	0,708
Calc. sulfuric.	0,150	0,020	0,020
Kali sulfuric.	—	0,005	0,005
Natrii chlorat.	0,250	0,167	0,176
— sulfurat.	vestig.	vestig.	0,008
Kalii chlorat.	—	0,006	0,008
Natrii bicarbonic.	0,060	0,050	0,055
Calc. bicarbonic.	—	0,152	0,258
Magnes. bicarbonic. . . .	0,270	0,045	0,102
Ferr. et Maganes. bicarbon.	vestig.	0,005	0,0005
Stront. bicarbonic.	vestig.	0,004	0,003
Natr. silicic.	0,134	0,117	0,130
Lithon. silicic.	vestig.	0,001	0,001
Alumin. silicic.	0,150	0,070	0,070
Phosphat.	—	vestig.	vestig.
Mater. organ. nitrogen. . .	vestig.	vestig.	vestig.
Bromuret. et Joduret. alcal.	vestig.	vestig.	vestig.
Acid. hydrosulfuric. . . .	—	?	—
Acid. carbonic.	—	?	?
Nitrog. et Oxygen.	?	?	?
Temperatura	43,9°C.	56,7°C.	54,5°C.

Auct. analys. Henry.

Évian. (*Savoyen. Frankreich.*)

10000 Gramm.	Source Cachat	Source Bonnevie
Calc. bicarbonic. . . .	1,940	2,210
Magnes. bicarbonic. . .	0,130	0,150
Natri bicarbonici . . .	0,200	0,200
Kali bicarbonici . . .	0,060	0,070
Natri phosphorici . . .	0,014	0,017
Acidi carbonici	0,610	0,970
Temperatura	12°C.	11°C.

Auct. analys. Ecole des mines de Paris 1851.

10000 Gramm.		Source Guillot.			
Magnes. bicarbonic.	2,439	Ferri oxydul. et materiae organ.	vestig.	Glaerinae	0,350
Calc. bicarbonic.	1,256	Magnes. sulfuric.	0,068	Acid. carbon.	171,7 C. C.
Natri carbonici	0,194	Calc. nitric.	0,100	Nitrogenii	178,1 C.C.
Kali bicarbonici	0,062	Natrii chlorati	0,037	Oxygenii	46,5 C.C.
Ferri bicarbonici	0,033	Acidi silicic.	0,080	Temperatura 12°C.	
Ammoni bicarbon.	0,006	Aluminae	0,027		
Mangan. carbonic.	vestig.				

Auct. analys. Pyrame Morin, 1861.

10000 Gramm.		Grande Source.			
Calc. bicarbonic.	1,870	Ferri phosphorici	0,060	Ammoni nitrici et Materiae organ.	0,195
Magnes. bicarbonic.	1,210	Acidi silicici	0,160	Sulfatum	vestig.
Natri bicarbonici	0,510	Natri chlorati	0,015		

Acidi carbonici? Temperatura 11° C.

Auct. analys. Gauthier de Claubry 1861.

Fachingen. (*Nassau. Preussen.*) *16 Unc.*

Natr. carbonic.	17,0022	Lithon. phosphoric.	0,0002
Calc. carbonic.	2,0160	Calc. phosphoric.	0,0004
Magnes. carbonic.	1,5462	Alumin. phosphoric.	0,0003
Ferr. carbonic.	0,0800	Acid. silicic.	0,2610
Lithon. carbonic.	0,0006	Calcii fluorat.	0,0027
Strontian. carbonic.	0,0008	Natrii chlorat.	4,5574
Natr. sulfuric.	0,1372	Calcii chlorat.	0,0034
— phosphoric.	0,0500	Acid. carbonic.	32,9 digt. cub.

Temperatura 10° C.

Auct. analys. Kastner.

Favières. Conf. Pfäffers.

Festenberg. Bad Bukowine. (*Schlesien. Preussen.*)

10000 Gramm.	Luisen-brunnen	Agnes-brunnen		Luisen-brunnen	Agnes-brunnen
Natri sulfurici.	0,249	0,400	Magnesii chlorati	—	0,020
Natrii chlorati	0,047	0,172	Mangani carbonici	0,080	0,062
Kalii chlorati	0,056	0,026	Ferri carbonici	0,108	0,159
Kali sulfurici	—	0,125	Acidi silicici	0,020	0,010
Calcar. sulfuric.	0,082	0,020	Acidi phosphorici	0,0001	0,009
Calcar. carbonic.	0,342	0,359	Mater. organic.	0,462	0,125
Magnes. carbonic.	0,002	0,371	Acidi carbonici.	3,19 C.C.	3,452 C.C.
Lithoni	vestig.	vestig.	Oxygenii	0,709 C.C.	1,038 C.C.
Aluminae	0,020	0,051	Nitrogenii	17,371 C.C.	18,532 C.C.
Acidi hydrosulfurici	vestig.	vestig.	Pond. specif.	1,00035 (14,5C.)	

Auct. analys. Sonnenschein.

Fideris. (*Graubündten. Schweiz.*) *10000 Grammata.*

Kali sulfurici	0,203	Calc. carbonic.	6,861	Aluminae	0,062
Natri sulfurici	0,660	Magnes. carbonic.	0,756	Acid. carbon.	12610 C.C.
Natrii chlorati	0,083	Ferri carbonici	0,116	Temperatura 8°C.	
Natri carbonici	7,733	Acidi silicici	0,101		

Auct. analys. Bolley 1563.

·iestel. (Viestel.) (*Prov. Westfalen. Preussen.*)

16 Unc.	Trinkbrunn.	Badequelle	Augenbrunn.
Natr. carbonic.	1,657	2,904	3,364
— sulfuric.	1,536	1,203	1,478
Magnes. carbonic. . . .	1,107	0,083	0,033
— sulfuric. . . .	0,903	0,729	0,696
Ferr. carbonic.	0,243	0,174	0,174
Mangan. carbonic. . . .	vestig.	vestig.	vestig.
Calc. sulfuric.	10,450	11,290	13,619
— phosphoric. . . .	vestig.	vestig.	vestig.
Natrii chlorat.	0,095	0,090	0,086
Magnesii chlorat. . . .	0,125	0,092	0,100
Calcii chlorat.	0,125	0,136	0,136
Acid. silicic.	0,071	0,114	0,107
Mater. resinos.	0,036	0,036	0,021
— extractiv. . . .	0,786	0,029	0,571
	Digiti	cubici	
Acid. carbonic.	0,430	0,036	0,872
— hydrosulfuric. . .	0,840	0,840	0,730

Auct. analys. Witting.

Fitero. (*Pamplona. Spanien.*)

Fons. vetus. *1000 Grammat.*

ılorati . .	1,65	Calc. sulfuric. . . .	0,09	Ferri carbonici . .	0,17
ılorati. . .	0,04	Magnes. sulfuric. . .	0,07	Acidi carbonici . .	?
rbonic. . .	0,15	Alumin. sulfuric. . .	0,05	Temperatura 48° C.	

Auct. analys. Ignacio Oliva 1848.

Flinsberg. (*Schlesien. Preussen.*)

10000 Gramm.	Ober-brunnen	Nieder-brunnen	Stahl-quelle
Calcar. carbonic. . .	0,649	3,130	0,106
— sulfuric. . .	—	—	0,032
Magnes. carbonic. . .	0,491	1,732	—
Magnes. sulfuric. . .	—	—	0,059
Ferri carbonici . . .	0,192	0,394	0,062
Natrii chlorati . . .	0,082	0,041	0,054
Kali carbonici . . .	0,044	0,111	—
Natri nitrici	0,094	—	—
Natri sulfurici . . .	—	—	0,269
Natri carbonici . . .	0,461	0,915	—
Acidi silicici	0,367	0,279	0,279
Acidi carbonici . . .	2,060	5,890	0,792
Acidi phosphorici . .	—	vestig.	—

Temperatura 10–12° C. *Auct. analys. Meusel 1872.*

Frankenhausen. (*Schwarzburg-Rud.*)

16 Unc. Luisenquelle.

Natrii chlorat. . .	94,425	Calc. bicarbonic. .	3,071
Kalii chlorati . .	0,207	Magnes. bicarbonic.	1,612
Calcii chlorat. . .	5,345	Ferr. bicarbonic. .	0,192
Magnesii chlorat. .	4,723	Acid. silicic. . .	0,314
Calc. sulfuric. . .	22,556	Natrii bromati . .	vestig.
Acid. carbonic. .	1,005	Temperatura 10° C.	

Auct. analys. Wackenroder.

10000 Gramm. Soolwasser.

Natrii chlorati . .	2496,0	Kali sulfurici . .	12,6
Magnesii chlorati .	34,6	Natri sulfurici . .	6,7
Calcii chlorati . .	0,1	Strontian. sulfuric.	0,3
Lithii chlorati .	0,1	Acidi phosphorici .	vestig.
Alumin. chlorati } Ferri oxydulati } .	0,9	Acidi carbonici . .	7,2
		Magnesii bromati .	0,1
Calcar. sulfuric. .	41,8		

Auct. analys. Kromayer 1861

Franzensbrunnen. Cf. Eger.

Frassin. (*Dorf Hangu. Moldau.*) *86400 Partes.*

Natr. carbonic. . .	46,00	Natrii chlorat. .	26,00	Calc. carbonic. . .	32,[illegible]
— sulfuric. . .	31,00	Magnes. carbonic. .	44,25	Calcii chlorati . .	18,[illegible]
Ferr. carbonic. . .	1,125	Acid. silicic. . . .	5,00	Mater. resinos. . .	0,[illegible]
Acid. carbonic. . .	80,00	Temperatura 7,5° C.			

Auct. analys. Abrahamffy.

Freienwalde a. O. (*Prov. Brandenburg. Preussen.*)

16 Unc.	Königsbrunn.	Trinkquelle	Badequelle	Küchenquelle	Oberbrunn.	Hauptbrunn.	Schw[illegible]
Acid. silicic. . . .	0,124	0,159	0,169	0,050	—	—	—
Ferr. carbonic. . .	0,060	0,017	0,049	0,260	0,13	0,20	0,26
Mangan. carbonic. .	0,011	0,011	0,028	—	—	—	—
Calc. carbonic. . .	1,407	1,434	1,425	0,100	0,88	1,09	1,23
Magnes. carbonic. .	0,190	0,165	0,106	0,100	0,05	0,10	—
— sulfuric. .	—	—	—	0,160	0,27	0,66	0,31
Calc. phosphoric. .	0,004	0,003	vestig.	—	—	—	—
— sulfuric. . .	0,078	0,128	0,150	0,480	0,20	0,31	0,61
Natr. sulfuric. . .	0,096	0,102	0,067	—	—	—	—
Kali sulfuric. . .	0,041	0,028	0,025	—	—	—	—
Kalii chlorat. . .	—	—	—	—	0,27	—	} 0,72
Natrii chlorat. . .	0,076	0,070	0,081	—	0,31	—	
Magnesii chlorat. .	0,009	0,027	0,026	0,240	—	—	—
Ferr. phosphoric. .	vestig.	vestig.	vestig.	—	—	—	—
Sulfuris	—	—	—	—	—	—	vestig.
Acid. crenic. et hypocrenic. et Mater. extractiv. . . .	vestig.	vestig.	vestig.	0,160	vestig.	vestig.	vestig.
— carbonic. . .	0,750	0,730	0,715	?	1,64 d. c.	2,45 d. c.	2,45 [illegible]
Nitrogen.	0,452 d. c.	0,45 d. c.	—	—	0,20 —	0,50 —	vestig.
Temperatura . .	10,6°C.	11,5°C.	10,5°C.	—	—	—	—
	Auct. analys. Lasch.		*Rose.*	*John.*	*John.*	*John.*	*John.*

Friedrichshall. (*Sachsen-Meiningen.*)

16 Unc. Bitterwasser.

Kali sulfuric. . .	1,523	Magnes. carbonic .	3,992
Natr. sulfuric. . .	46,510	Calc. carbonic. . .	0,113
Magnes. sulfuric. .	39,533	Magnesii bromat. .	0,876
Calc. sulfuric. . .	10,341	Acid. silicic., Ferri	vestig.
Natrii chlorat. . .	61,102	Alumin., Mater. organ.	vestig.
Magnesii chlorat. .	30,252	Acid. carbonic. . .	5,322 dig. cub.

Auct. analys. Liebig.

Füred. (Balaton-Füred.) (*Gesp. Szalad. Ungarn.*)

16 Unc.	Franz-Josephs-quelle	Plattensee	Haupt- u. Trinkquelle
Natr. sulfuric. . . .	6,300	2,45	6,036
Natrii chlorat. . . .	1,080	0,20	0,699
Natr. carbonic. . . .	1,100	—	0,829
Calc. carbonic. . . .	6,980	4,70	6,374
Magnes. carbonic. .	1,100	vestig.	0,315
Ferr. carbonic. . . .	0,320	0,10	0,084
Aluminae	—	0,90	0,023
Acid. silicic. . . .	0,260	—	0,107
Mater. arganic. . .	—	—	2,964
Acid. carbonic. . . .	38,4 dig. cub.	—	19,245
Temperatura . . .	12°C.	22,5°C.	12,5°C.
Pond. spec.	1,0013	—	
	Auct. analys. Sigmund 1837.		*Heller.*

Gabernegg. (*Steiermark. Oesterreich.*)

Marienbrunnen. *5760 Partes.*

chlorati . .	0,159	Calc. carbonic. . .	0,896	Alumin. phosphor. basic.	0,012
sulfurici . .	1,031	Magnes. carbonic. .	1,905	Acidi silicici . .	0,016
nitrici . .	0,233	Baryt. carbonic. .	0,009	Acidi carbonici. .	24,212
carbonici. .	30,948	Frrri carbonici . .	0,023		

Temperatura 8,3° C. Pond. spec. 1,0077.

Auct. analys. Gottlieb 1859.

Galdhof. (*Seelowitz. Mähren. Oesterreich.*) *16 Unc.*

Kali sulfuric. . .	1,894	Calc. bicarbonic. .	2,216
Natr. sulfuric. . .	38,678	Magnes. bicarbonic.	1,029
Magnes. sulfuric. .	57,583	Acid. silicic. . . .	0,393
Calc. sulfuric. . .	6,414	Alumin. et vestigior.	
Ammon. sulfuric. .	0,133	Ferri oxydati et Acidi	
Natrii chlorat. . .	2,382	phosphorici . .	0,078

Temperatura 13°C. *Auct. analys. Osnaghi.*

Gastein. (*Ober-Oesterreich.*)

16 Unc.	Aquae Wildbach-Gastein.	
Kali sulfuric.	0,055	0,017
Natr. sulfuric.	1,495	2,017
— carbonic.	—	0,061
Natrii chlorat	0,340	0,526
Magnes. carbonic. . . .	0,035	—
Calc. carbonic.	0,397	0,547
Ferr. carbonic.	0,022	0,007
Mangan. carbonici . . .	—	0,003
Strontianae	vestig.	vestig.
Calc. phosphoric. . . .	vestig.	—
Aluminae	0,050	—
Aluminae phosphoric. .	—	0,005
— carbonic.	—	0,038
Acid. silicic.	0,202	0,033
Materiae organic. . . .	vestig.	vestig.
Calc. fluorat.	vestig.	vestig.
	Auct. analys. Soltmann.	– *Wolf* 1864.

100 aquae:

Acid. carbonic. . .	0,188
Oxygen.	0,905
Nitrogen.	2,025

Temperatura 40—70° C.

10000 Partes.

Kali sulfurici . .	0,135	Calc. carbonic. . .	0,195	Acidi silicici . . .	0,[illegible]
Natri sulfurici . .	2,085	Magnes. carbonic. .	0,017	Acidi carbonici . .	0,[illegible]
Natrii chlorati . .	0,428	Ferri carbonici . .	0,005	Rubid., Caes., Mang.,	
Lithii chlorati . .	0,027	Alumin. phosphoric.	0,007	Titan., Stront., Fluor.,	
				Arsenic., etc., . .	ve[illegible]

Auct. analys. F. Ullik 1864.

Geilnau. (*Nassau. Preussen.*) *16 Unc.*

Kali sulfuric. . .	0,135	Acid. silicic . . .	0,190
Natr. sulfuric. . .	0,065	Ammon. carbonic. .	0,007
— phosphoric. .	0,003	Acid. cabonic. . .	25,992
— carbonic. . .	5,754	Nitrogen	0,119
Natrii chlorat. . .	0,277	Lith. carb., Natr. boric.	vestig.
Calc. carbonic. . .	2,615	Alumin., Natr. nitric.	vestig.
Magnes. carbonic. .	1,830	Calc. fluorat., Stront.	vestig.
Barytae carbonic .	0,001	carb., Mater. organ.	vestig.
Ferr. carbonic. . .	0,213	Acid. hydrosulfuric.	vestig.
Mangan. carbonic. .	0,026		

Temperatura 10° C. Pond. spec. (13,5° C.) = 1,002047.

Auct. analys. Fresenius 1857.

St. Georgen. (*Ungarn.*)

Mineralquelle des Erzherzog-Stephan-Schwefelbades. *10000 Partes.*

Kalii chlorati . .	0,092	Calc. carbonic. . .	1,338	Mater. organic. .	0,0[illegible]
Natrii chlorati . .	2,821	Magnes. carbonic. .	0,362	Mang., Baryt., Fluor.	ve[illegible]
Natri sulfurici . .	0,660	Ferri carbonici . .	0,073	Acidi carbonici .	0,[illegible]
Natrii jodati . . .	0,019	Alumin. phosphoric.	0,048	Acidi hydrosulfur.	0,[illegible]
Natri carbonici . .	0,472	Acidi silicici . . .	0,180	Pond. spec. . . .	1,0[illegible]

Temperatura 16° C.

Auct. analys. Bauer 1861.

St. Gervais. (*Savoyen.*)

10000 Gramm.	Source de la Buvette	Sources de la galerie A.	B.	C. Ferrugineuse
Calcii sulfurati	0,042	0,238	0,080	—
Calc. carbonic.	1,733	—	—	1,716
Calc. bicarbonic. . . .	2,313	2,113	2,330	—
Calc. sulfuric.	8,421	0,566	8,600	8,715
Natri carbonici	—	0,857	—	—
Natri sulfurici	20,349	8,216	20,009	19,732
Kali sulfurici	0,659	—	0,622	0,855
Natrii chlorati	16,034	17,945	16,627	19,732
Magnesii chlorati . . .	1,162	1,249	1,227	1,248
Acidi silicici	0,425	0,370	0,460	—
Aluminae	0,040	0,070	0,040	0,400
Ferri oxydati	-	—	—	0,062

10000 Gramm.	Source de la Buvette	Sources de la galerie A.	B.	C. Ferrugineuse
Acidi hydrosulfurici . .	0,008C.C.	0,0316C.C.	0,016C.C.	—
Temperatura	37° C.	38° C.	38° C.	38,8° C.

Auct. analys. Bourne 1849.

Giengen. (*Würtemberg.*) *16 Unc.*

Calc. carbonic. . .	2,031	Alumin. huminic. .	0,061
— sulfuric. . .	0,071	Acid. silicic. . . .	0,065
Calcii chlorat. . .	0,009	— carbonic. . .	2,68 dig. cub.
Magnes. carbon. .	0,166	Nitrogen.	0,32 — —
Magnesii chlorat. .	0,049	Oxygen.	0.06 — —
Ferr. carbonic. . .	0,019	Temperatura 8,5° C.	

Auct. analys. Salzer.

Giesshübel. (*Böhmen.*)

10000 Gramm.	König-Otto-Quelle	Neuquelle	Wiesenquelle bei Rodisfurt
Kali sulfurici	0,677	0,463	0,311
Natri sulfurici	0,490	1,285	—
Natrii chlorati	0,400	0,224	—
Kalii chlorati	—	—	0,262
Natri carbonici	8,920	5,617	8,121
Kali carbonici	—	—	0,791
Calcar. carbonic.	2,513	1,690	1,571
Strontianae carbonic. . .	vestig.	vestig.	0,006
Magnes. carbonic. . . .	1,768	1,111	0,923
Ferri carbonici	0,442	0,026	0,056
Mangani carbonici . . .	0,035	0,0026	0,004
Lithoni carbonici . . .	0,058	0,0007	0,009
Aluminae	0,026	0,153	—
Acidi silicici	0,593	0,680	0,575
Acidi carbonici	32,815	23,551	21,565
Materiae organicae . . .	0,003	0,025	0,037
Aluminae phosphoricae . .	vestig.	vestig.	0,012
Calcii fluorati, Ammon etc.	vestig.	vestig.	vestig.
Temperatura	9,5°C.	11° C.	11,6° C.
Pond. specific.	1,0025	1,0011	1,002
	Auct. analys. Schneider. 1861.		*Lerch.*

San Giuliano. (*Italien.*) *10000 Gramm.*

Source chaude della Regina.

sulfuric. .	14,019	Natrii chlorati . .	3,833	Magnes. carbon. .	1,258
s. sulfuric. .	4,701	Magnesii chlorati .	2,893	Aluminae	0,665
sulfurici . .	2,936	Calc. carbonic. . .	4,065	Acidi silicici . . .	0,173

Acid. carbonici 136 C.C. Temp. 30° C. Pd. spec. 1,00226.

Auct. analys. Santi 1789.

Glashüttenbad. Cf. Szkleno

Gleichenberg. *(Steiermark. Oesterreich.)*

100000 Partes.	Konstantin-quelle	Klausner-quelle	Emmaquelle
Kali carbonci	5,603	—	12,450
Natri carbonici	251,216	1,464	224,557
Lithoni carbonici	0,491	—	0,254
Kali sulfurici	—	0,695	10,665
Natri sulfurici	7,950	1,100	—
Natri phosphorici	0,170	0,148	0,018
Natrii chlorati	185,131	0,019	169,080
Kalii jodati	—	—	0,094
Barytae carbonici	0,021	—	—
Calc. carbonici	35,426	2,357	36,081
Magnesiae carbonicae . .	47,420	0,590	44,822
Ferri carbonicae	0,343	1,037	0,464
Mangani carbonici . . .	0,063	—	—
Aluminae phosphoricae . .	0,070	0,098	0,147
Acidi silicici	6,343	7,127	6,192
Acidi carbonici	373,571	188,437	279,010
Temperatura	16,4° C.	10,5° C.	

Auct. analys. Gottlieb.

Johannisbrunn. *16 Unc.*

Kalii chlorati . .	0,072	Natrii chlorati . .	4,476	Natri carbonici	13,418
Magnes. carbonci .	3,866	Calc. carbonic. . .	4,908	Ferri carbonic.	0,186
Aluminae	0,233	Acidi silicici . . .	0,369	Acid. carbonic.	22,66[illegible]

Auct. analys. Schrötter.

Gmunden. Hallstädter Soole. *(Ober-Oesterreich.)* *16 Un*

Natr. sulfuric. . .	0,483	Magnes. carbonic. .	0,063
Magnesii sulfuric. .	0,027	Mangan. carbonic. .	vestig.
Calc. sulfuric. . .	0,269	Ferr. carbonic. . .	0,015
Natrii chlorat. . .	25,745	Magnesii bromat. .	0,006
Magnes. chlorat. .	0,590	Acid. silicic. . . .	0,050
Calcii chlorat. . .	0,034	Mater. organic. . .	vestig.

Auct. analys. Erlach.

Godelheim. *(Prov. Westfalen. Preussen.)* *16 Unc.*

Magnes. sulfuric. .	2,199	Mangan. carbonic. .	0,096
Calc. sulfuric. . .	0,843	Ferr. carbonic. . .	1,158
Natrii chlorat. . .	18,996	Natrii bromat. . .	0,001
Magnesii chlorat. .	1,275	Aluminae	0,008
Calc. carbonic. . .	12,319	Acid. silicic. . . .	0,075

Acid. carbonic. 37,16 dig. cub. *Auct. analys. Himly.*

Godesberg. *(Rheinprov. Preussen.)* *16 Unc.*

Draitschbrunnen.

Natr. carbonic. . .	7,24	Ferr. carbonic. . .	0,04
— sulfuric. . . .	2,10	Acid. silicic. . . .	0,25
Natrii chlorat. . .	0,55	Mater. extract. . .	0,025
Calc. carbonic. . .	3,10	Acid. carbonic. .	12—16 dig. cub.
Magnes. carbonic. .	0,50		

Auct. analys. Pickel.

Goldberg. (*Mecklenburg-Schwerin.*)

Stahlquelle. *10000 Gramm.*

Kali nitrici . . .	0,513	Calcii chlorati . .	0,194	Magnes. carbonici .	1,358
Kali bicarbonici .	1,003	Calc. phosphoric. .	0,215	Mangani carbonici .	0,104
Kalii chlorati . .	1,286	Calc. sulfuric. . .	0,514	Ferri carbonici . .	0,949
Natrii chlorati . .	2,579	Calc. carbonic. . .	5,808	Aluminae	0,059
Acidi silicici . . .	0,278	Mater. organ Ammoni	0,167	Acidi carbonici . .	4,773

Auct. analys. Fr. Scheel 1864.

Gonton. (*Appenzell. Schweiz.*)

16 Unc.	Goldbrunn	Badwasser
Kali sulfuric.	0,040	0,060
Magnes. carbonic. . .	0,020	0,020
Calc. carbonic. . . .	2,030	2,400
Ferr. carbonic. . . .	0,750	0,800
Aluminae phosphoric. .	0,120	0,730
Acid. silicic.	vestig.	0,270
Natr. crenic.	0,470	0,470
Acid. carbonic. . . .	?	?

Auct. analys. Stein.

Göppingen. (*Würtemberg.*) *16 Unc.*

Natr. bicarbonic. .	4,10	Ferr. carbonic. . .	0,14
Magnes. carbonic. .	10,60	Acid. carbonic. . .	19,7 dig. cub.
Calc. carbonic. . .	7,53		

Auct. analys. Kielmeyer.

Grabalos. (*Spanien.*) *10000 Gramm.*

Calc. sulfuric. . .	8,970	Calcii sulfurati . .	0,305	Mater. organic.	vestig.
Magnes. sulfuric. .	0,015	Natrii chlorati . .	0,145	Acid. hydrosulfur.	380 C. C.
Calc. carbonic. . .	0,755	Magnes. chlorati .	0,120	Acidi carbonici	vestig.
Magnes. carbonic. .	0,700	Acidi silicici . . .	0,150	Temperatura	17° C.

Pond. spec. 1,0025

Auct. analys. Narciso Merino et Lopez Andres 1857.

Gran. (*Ungarn.*)

Aquae Strigonienses.

16 Unc.	Schihulszky-sche Quelle	Kis-Lévaer Bitterwasser
Magnes. sulfuric.	359	718
Calc. sulfuric.	2	2
Magnes. carbonic.	23	23

Auct. analys. Schmidt.

Greiffenberg. (*Bayern.*)

16 Unc.	Trinkquelle	Badequelle
Calc. carbonicae	2,0037	1,8864
Magnesiae carbonicae . . .	0,9287	0,9062
Ferri carbonici	0,0420	0,0080
Natri carbonici	0,0652	0,0981
Lithoni carbonici	0,0115	0,0146
Kali carbonici	—	0,0258

Gleichenberg. (*Steiermark. Oesterreich.*)

100000 Partes.	Konstantin-quelle	Klausner-quelle	Emmaquelle
Kali carbonci	5,603	—	12,450
Natri carbonici	251,216	1,464	224,557
Lithoni carbonici	0,491	—	0,254
Kali sulfurici	—	0,695	10,665
Natri sulfurici	7,950	1,100	—
Natri phosphorici	0,170	0,148	0,018
Natrii chlorati	185,131	0,019	169,080
Kalii jodati	—	—	0,094
Barytae carbonici	0,021	—	—
Calc. carbonici	35,426	2,357	36,081
Magnesiae carbonicae . .	47,420	0,590	44,822
Ferri carbonicae	0,343	1,037	0,464
Mangani carbonici . . .	0,063	—	—
Aluminae phosphoricae . .	0,070	0,098	0,147
Acidi silicici	6,343	7,127	6,192
Acidi carbonici	373,571	188,437	279,010
Temperatura	16,4° C.	10,5° C.	

Auct. analys. Gottlieb.

Johannisbrunn. *16 Unc.*

Kalii chlorati . .	0,072	Natrii chlorati . .	4,476	Natri carbonici	13,418
Magnes. carbonci .	3,866	Calc. carbonic. . .	4,908	Ferri carbonic.	0,186
Aluminae	0,233	Acidi silicici . . .	0,369	Acid. carbonic.	22,66 dig.

Auct. analys. Schrötter.

Gmunden. Hallstädter Soole. (*Ober-Oesterreich.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	0,483	Magnes. carbonic. .	0,063
Magnesii sulfuric. .	0,027	Mangan. carbonic. .	vestig.
Calc. sulfuric. . .	0,269	Ferr. carbonic. . .	0,015
Natrii chlorat. . .	25,745	Magnesii bromat. .	0,006
Magnes. chlorat. .	0,590	Acid. silicic. . . .	0,050
Calcii chlorat. . .	0,034	Mater. organic. . .	vestig.

Auct. analys. Erlach.

Godelheim. (*Prov. Westfalen. Preussen.*) *16 Unc.*

Magnes. sulfuric. .	2,199	Mangan. carbonic. .	0,096
Calc. sulfuric. . .	0,843	Ferr. carbonic. . .	1,158
Natrii chlorat. . .	18,996	Natrii bromat. . .	0,001
Magnesii chlorat. .	1,275	Aluminae	0,008
Calc. carbonic. . .	12,319	Acid. silicic. . . .	0,075

Acid. carbonic. 37,16 dig. cub. *Auct. analys. Himly.*

Godesberg. (*Rheinprov. Preussen.*) *16 Unc.*

Draitschbrunnen.

Natr. carbonic. . .	7,24	Ferr. carbonic. . .	0,04
— sulfuric. . . .	2,10	Acid. silicic. . . .	0,25
Natrii chlorat. . .	0,55	Mater. extract. . .	0,025
Calc. carbonic. . .	3,10	Acid. carbonic. .	12—16 dig. cub.
Magnes. carbonic. .	0,50		

Auct. analys. Pickel.

Grosskarben. (Grossherzogthum Hessen) 16 Unc.

Ludwigsbrunnen.

Natrii chlorat. . .	15,905	Calc. carbonic. .	12,504
Natr. sulfuric. . .	0,552	Acid. silicic. . .	0,167
Magnes. carbonic.	4,378	— carbonic. . .	39 dig. cub.
Magnesii chlorat. .	1,058	Aëris atmosphaeric.	0,50 — —
Kali sulfuric. . .	0,182	Temperatura 11,5° C.	

Auct. analys. Timmermann.

Grosswardein. (Ungarn.)

16 Unc.	Felixquelle	Bischofs- oder Ladislausquelle
Natr. sulfuric.	5,80	3,54
— carbonic.	6,08	5,03
Magnes. sulfuric.	5,03	4,11
— carbonic.	0,50	1,20
Calc. sulfuric.	3,18	2,80
— carbonic.	4,02	3,70
Ferri et. Mangan. oxydul. .	vestig.	
Acid. silicic.	1,02	1,00
Mater. organic.	0,62	0,06
Acid. carbonic.	3,04 dig. cub.	—
— hydrosulfuric. . . .	5,34 — —	6,24 dig. cub.

Temperat. circiter 40° C. *Auct. analys. Horvath.*

Gross-Wunitz. (Böhmen.) 16 Unc.

chlorat. . .	5,302	Natr. sulfuric. . .	73,724	Natr. carbonic. . .	5,696
sii chlorat. .	7,535	Magnes. sulfuric. .	46,826	Natr. silicic. . . .	0,076
ulfuric. . .	1,198	Calcariae sulfuric.	12,743	Ferr. phosphoric., Mangan. et Aluminae	0,046
spec. 1,019		Acid. carbonic. .	2,220		

Temperatura 12° C. *Auct. analys. Lerch.*

Grunern. (Baden.) 16 Unc.

silicic	0,111	Aluminae . .	0,018	Kali sulfuric. . .	0,077
sulfuric. .	0,051	Natrii chlorat. .	0,149	Calc. sulfuric. . .	0,039
es. bicarb.	0,461	Ferr. bicarbonic	0,080	— bicarbonic. .	1,589
carbonic.	290 Cent. c.	Nitrogen. . .	8,6 Cent. c.		

Auct. analys. v. Babo 1858.

urnigel. Schwarzbrünnli. (Cant. Bern. Schweiz.) 16 Unc.

Natr. sulfuric. . . .	0,11	Natrii chlorat. . .	0,04
Magnesii chlorat. . .	0,04	Ferr. carbonic . .	0,008
Magnes. sulfuric. . .	2,60	Magnesii sulfuric. .	0,10
— carbonic. . .	0,27	Mater. organic. . .	0,03
Calc. sulfuric . . .	8,97	Acid. carbonic. . .	0,38 dig. cub.
— carbonic. . .	2,00	— hydrosulfuric.	0,55 — —
Stront. sulfuric. . .	vestig.	Nitrogen.	0,54 — —

Temperatura 7,5° C. *Auct. analys. Pagenstecher.*

	Trinkquelle	Badequelle
Kalii chlorati	0,0291	0,0076
Acidi silicici	0,1374	0,1528
Aluminae, Mater. organic. .	vestig.	—
Acid. phosphoric., Acid sulfuric.	vestig.	—
Acidi carbonici	1,915	2,288

Auct. analys. Secamp 1863.

Greifswald. (*Prov. Pommern. Preussen.*)

Mutterlauge (residui ex muria) *16 Unc. = 7680 Grana continent:*

Kalii chlorati . .	55,68	Natrii chlorati . .	311.42	Calc. sulfurici . .	
Calcii chlorati . .	1231,44	Magnesii chlorati .	713,50	Lithii chlorati . .	
Magnesii jodati .	0,15	— bromati . .	12,36	Acid. silicic. . . .	

Pond. specif. 1,284.

Griesbach. (*Baden.*)

10000 Gramm.	Trinkquelle	Badequelle
Calcar. bicarbonic.	15,921	9,299
Magnes. bicarbonic.	0,918	0,845
Ferri bicarbonici	0,781	0,326
Mangani bicarbonici	0,039	0,023
Calcar sulfuric.	2,863	2,425
Magnes. sulfuric.	1,930	0,837
Natri sulfurici	7,884	4,492
Natrii chlorati	1,115	0,192
Kalii chlorati	0,232	0,158
Aluminae	0,029	0,016
Acidi silicici	0,456	0,462
Acidi carbonici	24,135	15,669
Nitrogenii	0,0037	—
Oxygenii	0,0003	—
Acidi arsenic. et mater. organ.	vestig.	vestig.
Temperatura	10^0 C.	

Auct. analys. Bunsen.

Grindbrunnen. Frankfurt a. M. (*Prov. Nassau. Preuss*

1000 Partes.

Natrii chlorati . .	2,2464	Strontian. carbonic.	0,0059
Kalii chlorati . .	0,0329	Calcariae carbonic.	0,2122
Natrii bromati . .	0,0039	Magnesiae carbonic.	0,2130
Natrii jodati . .	0,0005	Ferri carbonici .	0,00125
Natri nitrici . .	0,0022	Acidi silicici . .	0,0112
Natri phosphorici .	0,0002	Materiae organicae	0,0081
Kali sulfurici . .	0,0044	Materiae resinosae	0,0003
Natri carbonici .	0,2575	Acidi carbon. liberi	0,0329
Lithoni carbonici .	0,0042	Acidi carbonici carbonatibus affixi .	0,3242
Ammoni carbonici	0,0155		
Barytae carbonicae	0,0029	Acidi hydrosulfurici	0,0093

Auct. analys. Fresenius 1874

Grosskarben. (*Grossherzogthum Hessen.*) *16 Unc.*

Ludwigsbrunnen.

Natrii chlorat. . .	15,905	Calc. carbonic. .	12,504
Natr. sulfuric. . .	0,552	Acid. silicic. . .	0,167
Magnes. carbonic.	4,378	— carbonic. . .	39 dig. cub.
Magnesii chlorat. .	1,058	Aëris atmosphaeric.	0,50 — —
Kali sulfuric. . .	0,482	Temperatura 11,5° C.	

Auct. analys. Timmermann.

Grosswardein. (*Ungarn.*)

16 Unc.	Felixquelle	Bischofs- oder Ladislausquelle
Natr. sulfuric.	5,80	3,54
— carbonic.	6,08	5,03
Magnes. sulfuric.	5,03	4,11
— carbonic.	0,50	1,20
Calc. sulfuric.	3,18	2,80
— carbonic.	4,02	3,70
Ferri et. Mangan. oxydul. .	vestig.	
Acid. silicic.	1,02	1,00
Mater. organic.	0,62	0,06
Acid. carbonic.	3,04 dig. cub.	—
— hydrosulfuric. . . .	5,34 — —	6,24 dig. cub.

Temperat. circiter 40° C. *Auct. analys. Horvath.*

Gross-Wunitz. (*Böhmen.*) *16 Unc.*

hlorat. . .	5,302	Natr. sulfuric. . .	73,724	Natr. carbonic. . .	5,696
i chlorat. .	7,535	Magnes. sulfuric. .	46,826	Natr. silicic. . . .	0,076
furic. . .	1,198	Calcariae sulfuric.	12,743	Ferr. phosphoric., Mangan. et Aluminae	0,046
pec. 1,019		Acid. carbonic. .	2,220		

Temperatura 12° C. *Auct. analys. Lerch.*

Grunern. (*Baden.*) *16 Unc.*

licic	0,111	Aluminae . .	0,018	Kali sulfuric. . .	0,077
ılfuric. .	0,051	Natrii chlorat. .	0,149	Calc. sulfuric. . .	0,039
bicarb.	0,461	Ferr. bicarbonic	0,080	— bicarbonic. .	1,589
ırbonic.	290 Cent. c.	Nitrogen. . .	8,6 Cent. c.		

Auct. analys. v. Babo 1858.

rnigel. Schwarzbrünnli. (*Cant. Bern. Schweiz.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . . .	0,11	Natrii chlorat. . .	0,04
Magnesii chlorat. . .	0,04	Ferr. carbonic . .	0,008
Magnes. sulfuric. . .	2,60	Magnesii sulfuric. .	0,10
— carbonic. . .	0,27	Mater. organic. . .	0,03
Calc. sulfuric . . .	8,97	Acid. carbonic. . .	0,38 dig. cub.
— carbonic. . .	2,00	— hydrosulfuric.	0,55 — —
Stront. sulfuric. . .	vestig.	Nitrogen.	0,54 — —

Temperatura 7,5° C. *Auct. analys. Pagenstecher.*

Günthersbad. Dorf Storkhausen. (*Schwarzburg-Sondershausen.*)

16 Unc.	Schwefelquelle.	Kochsalzquelle	Badeschlamm	
Natrii chlorat.	0,050	22,322	—	
Natri sulfurici	0,370	—	—	
Calc. carbonic.	2,104	2,046	14,30	
— sulfuric.	1,180	5,115	1,00	
Magnes. carbonic. . . .	0,231	0,368	0,50	
— sulfuric.	0,965	—	Alumin. ferrug. . .	[illegible]
Magnesii chlorat. . . .	0,157	—	Ferr. oxydat. . . .	[illegible]
Alumin.	0,105	—	Mater. cerae similis.	[illegible]
Mater. extract	0,017	—		[illegible]
Resin. terrestr . . .	0,005	—	Mater. carboneae .	[illegible]
Ferr. et Calc. chlorat. . .	vestig.	—	Arenae	[illegible]
Acid. carbonic.	2,2 dig. cub.			
Nitrogen.	1,49 — —			
Oxygen.	0,19 — —			
Acid. hydrosulfuric. . . .	?			

Auct. analys. Buchholz.

Gurgitello. (*Ischia. Italien.*) *16 Unc.*

Calc.,Magnes., Ferr. carbon.	0,500	Natrii chlorat.	15,425
Natr. carbonic.	13,631	Acid. silicic.	0,375
Calc. sulfuric.	0,375	Mater. organic. . . .	?
Natr. sulfuric.	3,549	Acid. carbonic.. . . .	2,195
Temperatura 80° C.			

Auct. analys. Lancelloti.

Hall. (*Ober-Oesterreich.*) *10000 Partes.*

Calcii chlorati . .	0 397	Calcii chlorati . .	4,009	Aluminae	[illegible]
Natrii chlorati . .	121,700	Magnesii bromati .	0,584	Acidi silicici . . .	[illegible]
Ammonii chlorati .	0,733	Maguesii jodati . .	0,426	Acidi carbonici . .	[illegible]
Magnesii chlorati .	?,426	Ferri carbonici . .	0,044	Temperatura 11° C.	

Auct. analys. Kauer 1860.

Jodquellensalz. *1000 Grammata.*

Kalii chlorati . . .	13,9	Magnesii chlorati . .	0,8	Magnes. carbonic .	[illegible]
Natrii chlorati . .	945,9	Magnesii bromati . .	3,2	Ferri, Aluminae,	
Calcii chlorati . .	14,3	Magnesii jodati . . .	2,6	Acidi silicici, etc. .	[illegible]

Auct. analys. A. Effenberger 1866.

Hall. (*Würtemberg.*) *16 Unc.*

Natrii chlorati . .	157,44	Calc. sulfuric. . . .	9,12	Mater. organic. . .	[illegible]
Calcii chlorat. . .	0,92	Magnes. sulfuric. . .	1,44	Pond. specif. 1,019?	
Magnesii chlorat .	0,67	Calc. carbonic. . .	1,69	Temperatura 16° C.	
Natr. sulfuric. . .	1,44	Ferr. carbonic. . .	0,04	*Auct. analys. Pagenstecher*	

Halle. (*Prov. Sachsen. Preussen.*)

16 Unc.	Deutscher Brunnen.	Gutjahr-brunnen	Hackeborn	Eisenquelle	Wittekind-brunnen *1000 P.*
Natrii chlorat.	8,075	74,343	57,814	0,694	35,45
Natr. sulfuric.	—	—	—	1,291	—
Calc. sulfuric.	2,105	2,240	2,066	0,961	1,00
— carbonic	0 351	0,496	0,318	2,149	0,10

[illegible]

Harkany. (*Comitat Baranya. Ungarn.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	2,328	Magnes. carb.	1,332	Calc. carbonic . .	7,[illegible]
Acid. silicic. . . .	0,064	Acid. hydrosulf.	4,047 dig.c.	Temperatura	59° C.
— carbonic. ?					

Auct. analys. Patkovics.

Harrowgate. (*Yorkshire. England.*)

1000 Partes.	Aquae sulfuratae: Alte Schwefel-quelle	Montpellier Schwefelquelle starke	Montpellier Schwefelquelle milde	Hospital Schwefelquelle starke	Hospital Schwefelquelle milde	Starke Schwefel-Spa	Aquae ferruginosae: Montpell. Stahlquelle	Cheltenham-Stahlquelle	Tewitt's Quelle	St. John's Quelle
Calc. sulfuric. . .	0,026	0,008	0,172	0.073	0,017	0,012	—	—	0,009	0,004
Calc. carbonic. . .	0,175	0,342	0,291	0,363	0,282	0,099	—	0,159	0,020	0,032
Calcii chlorat. . .	1,155	0,875	—	—	—	—	2,853	0,735	—	—
Magnesii chlorat. .	0,786	0,773	0,245	0,165	0,005	—	0,504	0,484	—	—
Magnes. carbonic .	—	—	0,046	0,082	0,147	0,077	0,588	—	0,038	0,043
Kalii chlorat. . .	0,914	0,081	0,056	0,153	0,356	—	0,161	0,390	0,019	—
Kali carbonic. . .	—	—	—	—	—	0,174	—	—	0,015	0,014
Natrii chlorat. . .	12,238	11,354	3,310	5,244	3,143	1,737	9,296	2,262	0,004	0,022
— jodat. . . .	—	—	—	—	—	—	—	—	—	?
— sulfurat. . .	0,219	0,204	0,048	0,102	0,004	0,024	—	—	—	—
Natr. carbonic. . .	—	—	—	—	—	0,073	—	—	—	0.019
Ferr. carbonic. . .	—	—	—	0,015	—	—	0,039	0,066	0,019	0,009
Acid. silicic. . . .	0,003	0,026	0,002	0,007	0,021	0,025	0,013	0,020	0,022	vestg.
Mater. organic . .	vestigia			0,018	vestg.	0,025	vestg.	0,040	0,009	vestg.
	150 Unc. continent. digit. cub.						150 Unc. cont. digit. cub.			
Acid. carbonic. . .	22	14	24	9,5	10	9	14	19,5	11,5	15
— hydrosulfuric.	5.2	—	—	0,5	—	vestg.	—	—	—	—
Carb. hydrogenat. .	5,8	0,5	0,9	0,13	5,2	5	2,4	5,0	—	0.15
Oxygen.	—	4,2	—	—	1,7	—	0,5	1,02	0,4	0,6
Nitrogen.	2,8	4,7	7,6	19,7	5,8	4	6,4		5,5	6,3
Natr. bromat., Calc. fluorat., Mangan, carb., Ammon.	vestigia.									

Auct. analys. A. W. Hoffmann 1854.

Hassfurt. (*Bayern.*)

16 Unc.	Wildbad obere Quelle	Wildbad untere Quelle
Ferri bicarbonici	0,223	0,284
Calc. sulfuricae	13,650	13,640
Calc. bicarbonic.	3,525	3,740
Magnes. bicarbonic . . .	0,983	0,998
Natri sulfurici	2,618	2,688
Magnes. sulfuricae . . .	1,958	1,836
Natrii chlorati	1,382	1,352
Acidi silicici	0,115	0,192
Jodi, Bromi, Mangani etc. .	vestig.	vestig.
Acidi carbonici	vestig.	vestig.
Acidi hydrosulfurici . . .	0,045	0,045
Pond. spec..	1,0033	1,0033

Auct. analys. E. Freih. v. Bibra 1846.

Heilbrunn. (*Bayern.*) *16 Unc.* = *480* Gramm.

	Gran.	Adelheidsquelle	*Gran.*		
Natrii bromat. . .	0,368	Ferr. carbonic. . .	0,072		
— jodat. . .	0,220	Alumin.	0,142		
— chlorat. . .	38,068	Acid. silicic. . . .	0,147		
Kalii chlorat. . .	0,020	Mater. organ.. . .	0,165		
Natr. sulfuric. . .	0,048	Acid. carbonic. . .	13,18	Centim.	cub.
— carbonic. . .	6,217	Carbon. hydrogen. .	8,02	—	—
Calc. carbonic. . .	0,584	Nitrogen.	6,54	—	—
— phosphoric. .	vestig.	Oxygen.. . . .	1,38	—	—
Magnes. carbonic. .	0,144	*Auct. analys. Pettenkofer.*			

Heilstein. (*Rheinprov. Preussen.*) *16 Unc.*

chlorat.	0,221	Natr. carbonic. . .	6,667	Magnes. carbonic. .	0,441
carbon.	0,992	Ferr. carbonic. . .	0,090	Acid. silicic. . . .	0,331
carbonic.	13,639 dig. c			*Auct. analys. Mohnheim.*	

---

einrichsbrunnen. Neisse. (*Prov. Schlesien. Preussen.*)

16 Unc.

s. } chlorat. .	0,214	Natrii chlorat. . .	0,321	Magnes. carbon. . .	0,303
		Ferr. oxydat. . .	0,468	Mater. extract. . .	0,140
carbonic. . .	0,390	Acid. carbonic. . .	?	*Auct. analys. Günther.*	

Heldrungen. (*Prov. Sachsen. Preussen.*)

10000 Part. Soolbrunnen.

chlorati . .	100,781	Lithii chlorati . .	0,010	Mangani bromati .	0,011
sulfuricae .	3,259	Ferri oxydati . .	0,224	Calc. carbonic. .	0,736
chlorati . .	4,613	Mangani chlorati .	1,869	Stront. sulfuric. .	vestig.

Pond. spec. 1,007.

Auct. analys. Dr. L. F. Bley 1862.

Helgoland. (Conf. Nordsee.)

Helmstedt. (*Braunschweig.*)

10000 Gramm.		Karlsbrunnen
Natrii chlorati . . .	0,2619	0,1232
Natri nitrici	0,0312	—
Natri sulfurici . . .	—	0,1518
Ammoni nitrici . .	0,0059	—
Kali nitrici	0,1124	—
Kali carbonici . . :	—	0,0844
Kali sulfurici . . .	0,0474	0,0174
Calcar. sulfuric. . .	0,1735	—
Calcar. phosphoric. .	0,0068	0,0666
Alumin. phosphoric. .	0,0002	—
Baryt. sulfuric.. . .	0,0014	—
Calcar. carbonic. . .	0,0665	0,1136
Baryt. carbonic. . .	—	0,0011
Magnes. carbonic . .	0,0744	0,0146
Ferri carbonici . . .	0,1855	0,2479
Mangani carbonici .	0,0025	0,0026
Acidi silicici. . . .	0,0092	0,0725
Materiae resinosae .	0,0039	0,0035

	Karlsbrunnen	
Materiae humosae . .	0,0345	—
Acidi carbonici . . .	0,9792	1,0064
Acidi hydrosulfurici .	vestig.	—
Nitrogenii	vestig.	—
Pond. specific. . .	1,0000381(20°C.)	1,00002
Temperatura . . .	15°C.	10°C.

Auct. analys. Fresenius 1873; Hosäus.

Heppingen et Landskron. (*Rheinprov. Preussen.*)

1000 Part.	Heppingen	Landskron	Apollinarisbrunn.
Natr. carbonic.	0,902	0,815	1,257
Natrii chlorat. . . .	0,502	0,408	0,466
Natr. sulfuric. . . .	0,338	0,241	0,300
Magnes. carbonic. . .	0,293	0,357	0,442
Calc. carbonic. . . .	0,263	0,243	0,039
Ferr. oxyd.	0,013	0,010	0,020
Acid. silicic.	0,050	0,004	0,008
— carbonic. . . .	?	?	2,776
Temperatura . . .			19,5° C.

Auct. analys. Bischof.

Herkulesbad. Cf. Mehadia.

Hermannsbad. Cf. Lausigk.

Hermannsborn. Pömbsen. (*Prov. Westfalen. Preussen.*)

16 Unc.	Stahlbrunnen	Sauerbrunnen
Kali sulfurici . . .	0,0398	—
Natri sulfurici . . .	0,2875	0,2465
Magnes. sulfurici . .	1,8606	0,2257
Calc. sulfuricae. . .	3,5063	0,2173
Natrii chlorati . . .	0,0506	0,0583
Magnes. carbonic. . .	0,0230	0,0990
Calc. carbonicae . .	3,8412	1,5828
Mangani carbonici .	0,0536	0,0245
Ferri carbonici . . .	0,3975	0,0829
Aluminae	0,0519	—
Acidi silicici . . .	0,3749	0,2702
Materiae organic. . .	0,0950	0,514
Acidi carbonici . . .	36,83 digit. cub.	35,34 digit. cub.
Temperatura . . .	11,5°C.	12°C.

Auct. analys. W. von der Mark, 1860.

Hofgeismar. (*Prov. Hessen. Preussen.*)

16 Unc.	Trinkquelle	Badequelle
Natr. sulfuric. . . .	2,250	2,563
Magnes. sulfuric. . .	2,195	vestig.
Kalii chlorat. . . .	0,178	0,128
Natrii chlorat. . . .	8,196	0,645
Magnes. chlorat. . .	0,133	0,041
Magnes. carbonic. . .	3,301	0,948

	Trinkquelle	Badequelle
Calc. carbonic. . . .	4,725	3,893
Mangan. carbonic.. .	vestig.	vestig.
Ferr. carbonic. . . .	0,301	0,084
Alumin. phosphoric. .	0,011	—
Acid. silicic.. . . .	0,415	0,308
Mater. organic.. . .	vestig.	vestig.
Acid. carbonic. . . .	16,6 dig. cub.	9,07 dig. c.
Oxygen.	0,05 — —	0,07 — —
Nitrogen..	0,39 — —	0,38 — —
Temperatura 16°C. .		*Auct. analys. Wurzer.*

Hohenberg. (*Bayern.*) *16 Unc.*

on. .	0,275	Natrii chlorat. .	0,600	Calcii chlorat. . .	0,062
ıric. .	0,262	Calc. carbonic. .	0,760	Ferr. carbonic. . .	0,400
ɔnic.	25dig.cub.	Acid. hydrosulf.	0,2 dig c.	*Auct. analys. Bachmann.*	

hausen. (*Prov. Westfalen Preussen.*) *10000 Gramm.*

ıric. .	15,343	Calcii chlorat. . .	0,575	Alumin. sulfuric. .	0,355
onic.. .	1,393	Magnes. chlorat. .	0,370	Ferr. carbonic. . .	0,105
onic. .	?	Temperatura 11°C.		*Auct. analys. Runge.*	

nburg vor der Höhe. (*Prov. Nassau. Preussen.*)

Part.	Elisabethenbrunn.	Kaiserbrunn.	Ludwigsbrunn.	Stahlbrunnen
orati	98,609	71,770	51,192	58,632
orati	3,462	2,513	2,355	2,483
rati	0,216	0,151	0,103	0,121
chlorati . . .	0,219	0,150	0,051	0,132
rati	6,873	5,480	4,685	4,977
hlorati . . .	7,288	4,196	3,743	3,154
odati	0,0003	0,0002	0,0001	0,00015
romati . . .	0,0286	0,0024	0,0056	0,007
i	—	—	0,027	6,019
ıricae . . .	0,168	0,151	0,125	0,037
furicae . . .	0,010	0,018	0,027	0,004
lfuricae . , .	0,177	—	—	0,106
onicae . , .	15,116	9,232	7,964	7,225
carbonic. . .	0,283	0,478	0,292	0,614
onici	0,232	0,234	0,106	0,714
l. hydrati . .	—	—	0,020	-
arbonici . . .	0,015	0,015	0,012	0,040
phoricae . . .	0,009	0,005	0,005	0,010
ici	2,635	0,148	0,123	0,172
onici	26,399	32,026	30,236	24,217
bidii, Niccoli, Cupri, Anti- Arseni etc. . .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
rosulfurici . .	—	0,0016	—	0,0067
e (17°C.) . .	1,0115	1,00627	1,006944	1,00705
ra.	10,5°C.	11,5° C.	12°C.	18,75° C.

Auct. analys. Fresenius 1862 - 1863. 1872.

16 *Unc.*		Soolsprudel			
Natrii chlorat. . .	148,043	Calc. sulfuric. . .	0,262	Acid. carbonic. .	88,094
Kalii chlorat. . .	1,920	— carbonic. . .	11,119	Alum., Magnes. bromat., Acid. crenic. etc. vesti	
Magnesii chlorat. .	8,383	Ferr. carbonic. . .	6,579		
— bromat. .	0,153	Mangan. carbonic. .	0,103	Pond. specific. .	1,02259
Calcii chlorat. . .	16,765	Acid. silicic. . . .	0,103	Temperatura .	15°C.

Auct. analys. Hoffmann 1855.

Honoré. Cf Saint-Honoré.

Horod. (Olahfàlu.) (*Siebenbürgen.*)

16 *Unc.*	Unterquelle	Oberquelle
Natr. sulfuric. . . .	1,20	1,60
— carbonic. . . .	3,08	3,90
Natrii chlorat. . . .	1,28	1,00
Calc. sulfuric. . . .	0,64	0,40
— carbonic. . . .	2,81	1,60
Magnes. carbonic. . .	1,72	1,00
Ferr. carbonic. . . .	0,60	0,40
Acid. silicic.	0,52	0,60
— carbonic. . . .	15,0	13,0

Temperatura 11,5° C. *Auct. analys. Pataki.*

Hubbad (Huberbad). (*Baden.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat . .	14,040	Calc. sulfuric . .	4,260	Acid. silicic. .	0,180
Magnesii chlorat. .	0,180	— carbonic. . .	2,160	— carbonic.	3,5 dig.
Calcii chlorat. . .	0,420	Ferr. carbonic. . .	0,060	Temperatura	29,5° C.

Auct. analys. Salzer.

Hubertusbrunnen. (*Prov. Sachsen. Preussen.*)

16 *Unc.*			
Kalii chlorat. . .	0,568	Calcii chlorat. . .	85,747
Natrii chlorat .	114,904	Magnesii jodat. . .	0,002
Ammon. chlorat. .	0,168	— bromat. .	0,268
Lithii chlorat. . .	0,111	— chlorat. .	0,187
Calc. carbonic. .	0,581	Calc. phosphoric. .	0,010
Stront. carbonic. .	0,726	— nitricae. . .	3,330
Baryt. carbonic. .	0,025	Aluminae	0,416
Mangan. carbonic.	vestig.	Acid. silicic. . . .	0,269
Ferr. carbonic. .	0,005		

Auct. analys. Bauer.

Hunyadi-Janos Bitterquelle (*Ofen. Ungarn.*)

10000 *Gramm.*			
Magnes. sulfuric. .	160,158	Calcar. carbonic. .	9,330
Kali sulfurici . .	0,849	Acidi silicici . . .	0,011
Natri sulfurici .	159,148	Alumin. et Ferri oxyd.	0,042
Natrii chlorati .	13,050	Acidi carbonici . .	52,260
Natri carbonici .	7,960	Pond. specif. 1,03323 (21°C.)	

Auct. analys. C. Knapp 1870.

Hypate. Cf. Patradschik.

Jacobfalva. (*Csik. Siebenbürgen.*) *16 Unc.*

carbonic. . .	19,12	Natrii chlorat.	1,80	Magnes. carbon. . .	3,20
sulfuric. . .	4,80	Calc. carbonic.	6,40	Ferr. carbonic. . .	0,60
silicic. . . .	0,20	Acid. carbonic.	48 digt. c.		

Temperatura 11—12°C. *Auct. analys. Pataki.*

Jamnicza. (*Kroatien.*) *16 Unc.*

carbonic. . . .	5,0	Natr. sulfuric. . . .	9,8	Magnesii chlorat.	3,0
carbonic. . . .	1,0	Natrii chlorat. . . .	12,0	Natr. carbonic.	23,2
silicic.	0,7	Mater. extract. . . .	0,2	Acid. carbonic.	116 dig. cub.

Auct. analys. Augustin.

trzemb (Nieder-Jastrzemb). (*Prov. Schlesien. Preussen.*)

10000 Gramm.

Natrii chlorati .	114,290	Calcariae carbonicae	0,437
Kalii chlorati .	0,763	Magnesiae carbonicae	0,013
Calcii chlorati .	5,507	Ferri carbonici . .	0,043
Magnesii chlorati	3,417	Calcariae sulfuricae	0,116
Magnesii jodati .	0,058	Acidi silicici . . .	0,023
Magnesii bromati	0,300	Temperat. 16,2°C. Pond. spec. 1,008.	

Jaxtfeld am Neckar. (*Würtemberg.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. .	1965,00	Magnesii chlorat. .	2,30
Calcii chlorat. .	3,37	Calc. sulfuric. . . .	43,92

Jena. (*Sachsen-Weimar.*)

Bittersalzquelle	*1000 Gramm.*	*16 Unc.*
Calc. sulfuric . .	1,7039	13,086
— bicarbonic. .	0,0611	0,469
Magnes. sulfuric. .	0,2065	1,586
— bicarbonic.	0,2239	1,719
— nitric. . .	0,0141	0,108
Kalii chlorat. . .	0,0042	0,033
Natrii chlorat. . .	0,0124	0,095
Mater. organic. . .	0,0078	0,060
Acid. carbonic. . .	0,0356	0,274

Auct. analys. Wackenroder.

Imnau. (*Hohenzollern-Sigmaringen.*)

16 Unc. Fürstenquelle.

carbonic. . .	0,500	Magnes. sulfuric. .	0,335	Calc. carbonic. . .	6,855
chlorat. . .	1,044	— carbonic. .	1,089	— sulfuric. . .	0,221
sii chlorat. .	0,326	Acid. silicic. . . .	1,029	Mater. organic. . .	1,120

Acid. carbonic. 30 dig. cub. Temperatura 10° C.

Auct. analys. Siegwart.

Johannisberg. (*Prov. Nassau. Preussen.*)

16 Unc.

Natri carbonic. . .	15,666	Natrii chlorat. . .	15,666
Calc. sulfuric. . .	0,666	Calc. et Magnes carb.	10,888

Acid. carbonic. ? *Auct. analys. Weikard.*

Johannisbad vel Johannisbrunn. (*Böhmen.*)

10000 Gramm	Johannes-brunnen	Neue Quelle	Paula-quelle
Kali sulfurici . . .	0,104	0,077	0,090
Natri sulfurici . . .	0,103	0,250	0,108
Natrii chlorati . . .	0,018	0,025	0,018
Natri carbonici. . .	0,915	0.885	1,052
Calcar. carbonic. . .	3,443	5,240	6,122
Magnes. carbonic. . .	1,578	2,134	2,134
Ferri carbonici . . .	0,802	0,615	0,605
Acidi silicici	0,707	0,613	0,715
Lithon., Mangan., Aluminae	vestig.	vestig.	vestig.
Materiae organic. . .	0,069	0,094	0,101
Acidi carbonici . . .	25,228	25,912	29,565
Temperatura . . .	9° C.	6° C.	7,5° C.
Pond. specif. . . .	1,00148	1,001898	1,00182

Auct. analys. E. Ludwig 1866.

Ischia. (*Italien.*)

10000 Gramm. Acqua del Bagno fresco (Gurgitello.)

Natrii chlorati . .	10,008	Ferr. et Mang. bicarb.	0,090	Acidi silicici	0,040
Natri bicarbonici .	24,640	Natri sulfurici . .	7,748	Mater. organ.	vestig.
Calc. bicarbonic. .	0,157	Calc. sulfuric. . .	0,760	Acidi carbon.	100 CC
Magnes. bicarbonic.	0,056	Natri nitrici . . .	0,340	Pond. spec. .	1,00299
Kali bicarbonic. .	0,009	Aluminae	0,112	Temperatura	33,4° C.

Auct. analys. Lancelotti 18

10000 Gramm. Sorgente del Cappone.

Natrii chlorati . .	60,175	Natri sulfurici . .	5,675	Natri silicici .	vestig
Natri bicarbonici .	22,010	Calc. sulf. et silic	1,625	Acidi carbonici	108 C
Calc. bicarbonic. .	1,120	Alumin. et Ferri oxyd.	0,190	Pond. spec. .	1,001
Magnes. bicarbon. .	0,840	Kalii jodat., bromat.	vestig.	Temperatura	35° C.

Auct. analys. Guarini 1832.

1000 Gramm. Acqua	della Fontana	della Rita	di Santa Restituta
Natrii chlorati . . .	7,245	2,105	20,841
Kalii chlorati . . .	—	—	1,921
Natri bicarbonici . .	1,935	1,955	1,921
Calc. bicarbonic. . .	0,065	0,800	0,611
Magnes. bicarbonic. .	0,500	0,170	0,779
Ferri bicarbonic. . .	—	vestig.	—
Calc. sulfuric. . . .	0,030	—	—
Magnes. sulfuric . .	0,035	—	—
Natri sulfuric. . . .	0,700	1,000	1,712
Kalii jodati	0,010	—	vestig.
Acidi silicici	0,035	0,110	—
Aluminae	0,002	0,002	—
Materiae organic. / Bromuret. } .	0,025	—	vestig.
Acidi carbonici . . .	136C C.	?	0,673
Pond. spec.	1,00589	1,00337	1,00138
Temperatura . . .	27°C.	60°C.	49°C.

Auct. analys Lancelotti; 1834 *Covelli, Guarini, Lancelotti 1834*

Ischl (Ischel). (*Oberösterreich.*)

	Soole. *Partes 100.*	Maria-Theresiaquelle *16 Unc.*
Natr. sulfuric. . . .	0,580	12,32
Magnes. sulfuric. . .	0,059	1,44
Calc. sulfuric. . . .	0,208	1,12
Natrii chlorat. . . .	24,661	44,32
Magnesii chlorat. . .	0,154	—
Calcii chlorat. . . .	0,044	—
Magnes. carbonic. }	. 0,040	0,96
Calc. carbonic. }		0,16
Magnesii bromat. . .	0,005	—
Acid. silicic. . . .	0,020	—
Ferr. oxydat. . . .	0,040	—
Mater. organic. . .	0,009	—
Acid. carbonic. . . .	—	?
— hydrosulfuric. .	—	?

Auct. analys. v. Erlach 1841.

Juliushall. (*Braunschweig.*)

1000 Part. Soolbad.

Natrii chlorati . .	61,10	Magnesii chlorati .	0,62
Kali sulfurici . .	0,95	Magnesiae sulfuric. .	0,59
Calc. sulfuric. . .	1,93	Pond. spec. 1,05	

Auct. analys. Otto.

Ivánda. (*Comit. Temesvar. Ungarn.*) *16 Unc.*

ılfuric. . .	0,11	Calc. carbonic. . .	2,30	Magnesii chlorat. .	14,60
sulfuric. . .	117,34	Magnes. carbonic. .	0,20	Mater. extractiv. .	1,18
sulfuric. . .	25,99	— nitric. . .	2,86	Acid. silicic. . . .	0,18
carbonic. .	4,33 dig. cub.				

Auct. analys. Ragsky.

Iwonicz. (*Galizien. Oesterreich.*)

16 Unc.	Quelle I	Quelle II
Natrii chlorat. . .	60,457	47,193
— jodati . . .	0,169	0,040
— bromat. . .	0,291	0,099
Natr. carbonic. . .	13,037	8,005
Ammon. carbonic. .	0,253	—
Calc. carbonic. . .	1,721	1,466
Magnes. carbonic. .	0,665	0,514
Ferr. carbonic. . .	0,039	0,059
Mangan. carbonic. .	0,019	0,027
Acid. silicic. . . .	0,089	0,108
Mater. organic. . .	0,078	0,091
Bituminis terrest. .	0,052	0,032
Acid. carbonic. . .	7 digt. cub.	7 digt. cub.
Carbon. hydrogenat.	0,63 — —	0,63 — —
Nitrogen.	0,16 — —	0,16 — —

Temperatura 10°C. *Auct. analys. Torosiewicz.*

Karlsbad. (*Böhmen.*)

16 Unc.	Sprudel		Mühlbrunn	Theresienbrunnen	Neubrunnen	Schlossbrunnen	Kalter Säuerling a. d. Dorotheenau
Kali sulfurici . .	—	9,369	—	—	—	3,03	—
Natr. sulfuric. . .	19,869	14,960	18,05	15,73	19,22	15,37	0,146
Natrii chlorat. . .	7,975	8,724	8,71	7,78	8,83	7,52	0,077
Natr. carbonic. .	9,695	9,062	10,36	8,86	10,50	8,85	0,115
Magnes. carbonic.	1,369	—	—	—	—	1,17	0,100
Calc. carbonic. .	2,370	2,020	3,62	4,44	3,44	2,39	0,184
Strontian. carbonic.	0,007		—	—	—	—	—
Mangan. carbonic.	0,006	0,399	—	—	—	—	0,015
Ferr. carbonic. .	0,027	0,031	0,033	0,016	0,033	0,02	0,031
Calc. phosphoric. .	0,001	—		—	—	vestig.	—
Aluminae . . .	—	0,215	—	—	—		—
Alumin. phosphoric.	0,002	—	—	—	—		vestig.
Natrii fluorat. . .	0,024	—	—	—	—		vestig.
Acid. silicic. . .	0,577	1,052	0,549	0,466	0,566	0,44	0,361
Mater. organic. .	—	—	—	—	—	—	0,061
			Digiti cubici				
Acid. carbonic. .	11,85 —	12,00 —	15,33 —	15,33 —	14,63 —	17,3 —	1,06
Temperatura . .	73°C.	73°C.	52,5°C.	50°C.	53°C.	50°C	—
Auct. analys.	*Berzelius.*	*Goettl.*	*Steinmann et Reuss.*			*Steinmann.*	*Berzelius.*

10000 Gramm.	Marktbrunn.	Bernhardsbrunn.	Theresienbrunn.	Schlossbrunn.	Kaiserbrunn.	Felsenquelle	Russische Krone
Kali sulfuric. . .	2,65	—	—	6,60	13,12	14,35	1,119
Natr. sulfuric. . .	20,15	16,05	16,35	19,98	11,20	9,50	14,916
— phosphoric. .	0,10	—	—	—	—	—	0,658
Natrii chlorat. . .	14,15	7,50	7,95	11,14	8,00	8,00	6,837
— jodat. . .	0,03	—	—	—	—	—	0,012
Natri carbonic. .	11,50	10,50	9,00	10,60	8,75	9,35	7,479
Magnes. carbonic.	—	—	—	0,50	0,33	0,40	1,374
Calc. carbonic. .	2,60	3,65	4,50	2,70	2,72	2,50	3,331
Stront. carbonic .	0,25	—	—	0,15	—	—	0,005
Lithon. carbonic. .	0,08	—	—	0,10	—	—	0,021
Mangan. carbonic.	0,60	—	—	—	—	—	—
Ferr. carbonic. .	0,07	0,15	0,18	0,03	0,03	0,03	0,025
Calc. phosphoric. .	—	—	—	0,05	—	—	0,008
Aluminae . . .	—	—	—	—	—	—	—
Alumin. phosphor.	—	—	—	0,22	0,30	0,16	0,009
Natrii fluorat. . .	—	—	—	—	—	—	—
— bromat. . .	0,01	—	—	—	—	—	vestig.
Acid. silicic. . .	2,55	0,50	4,70	1,30	0,50	0,56	0,533
Arseniat, Joduret., Bromuret., Mater. organ. etc. . .	—	—	—	—	—	—	—
Natr.sil.et Natrii fluor.	2,50	—	—	0,20	—	—	0,018
			Centimetra cubica				
Acid. carbonic. .	3175	2318	4158	4682	2302	?	834
Temperatura . .	47,5°C.	67°C.	50°C.	50°C.	48,5°C.	55°C.	30,5°C.
Pond. spec. . .	1,005	1,005	1,00497	1,00495	1,00543	1,005	1,00503
Auct. analys.	*Wolff 1838*	*Reuss 1812*	*Reuss 1812*	*Steinmann 1823*	*Göttl 1852*	*Hlasiwetz 1849*	*Zembsch 1844*

10000 Grammata	Sprudel	Mühlbrunnen	Schloss-brunnen	Kaiser-Karl-Quelle
Kali sulfurici . .	1,636	2,236	1,907	2,710
Natri sulfurici . .	23,721	23,388	22,425	21,110
Natrii chlorati . .	10,306	10,249	9,802	11,010
Natrii jodati, bromati	vestig.	—	—	—
Natri carbonici . .	13,619	14,151	12,582	11,020
Calcariae carbonicae	2,978	2,635	3,992	3,134
Magnesiae carbonicae	1,240	0,344	0,504	0,422
Strontianae carbonic.	0,008	0,009	0,006	—
Ferri carbonici .	0,028	0,030	0,023	0,026
Mangani carbonici	0,006	0,007	0,007	—
Aluminae phosphoric.	0,004	0,003	0,003	—
Calcariae phosphoric.	0,002	0,002	0,004	—
Calcii fluorati . .	0,036	0,035	0,038	—
Acidi silicici . .	0,728	0,806	0,958	0,560
Acidi boracici, Lithii, Rubidii, Caesii .	vestig.	vestig.	vestig.	—
Aluminae . . .	—	—	—	0,018
Acidi carbonici . .	7,604	9,504	13,404	0,018
Temperatura . .	74°C.	52,5° C.	52°C.	44°C.
Pond.spec.(temperat.20°C.)	1,0053	1,0049	1,0044	1,004

Auct. analys. Ragsky 1862.

Sprudelsalz.

100 partes.					
Kali sulfurici . .	vestig.	Natrii chlorati . .	0,397	Aquae	55,520
Natri sulfurici . .	37,695	Natri carbonici . .	5,997		

Auct. analys. Ragsky 1862.

Karlsbrunn (Hünnewieder). Freudenthalerbad.

(Schlesien. Oesterreich.)

16 Unc.	Karlsbrunnen
Kali sulfuric. . . .	0,082
Kalii chlorat . . .	0,025
Calcii chlorat. . . .	—
Natrii chlorat. . . .	0,142
Natr. silicic. . . .	0,080
Alumin. silicic. . .	0,022
Strontian. silicic. . .	0,142
Calc. silicic. (SiO^3,CaO)	0,074
— sulfuric. . . .	—
Calc. phosphoric. . .	0,002
— carbonicae . .	—
— bicarbonic. . .	4,153
Magnes bicarbonic. .	0,666
Ferr. bicarbonic. . .	1,044
Materiae organic. . .	0,678
Ammon., Lithii, Natrii biboric., Mang. carb.	vestig.
Acid. silicic. . . .	—
— hydrosulfuric. .	—
Acid. carbonic. . . .	21,450

Auct. analys. Daubrawa.

10000 Gramm	Maxquelle	Wilhelmsquelle
Kali sulfurici . . .	0,083	0,038
Natri sulfurici . . .	0,042	0,053
Natrii chlorati . . .	0,018	0,020
Natri carbonici . .	0,283	0,043
Magnes. carbonic. .	0,875	0,411
Calcar. carbonic. . .	5,053	1,525
Ferri carbonici . . .	0,286	1,092
Mangani carbonici .	0,014	vestig.
Calcar. phosphoric. .	0,007	—
Aluminae phosphoric.	0,004	vestig.
Acidi silicici . . .	0,485	0,677
Materiae organic. . .	0,114	0,201
Ammoni	0,004	—
Acidi formicici, Lithon.	vestig.	—
Acidi carbonici . .	24,966	?
Temperatura 7° C.		

Auct. analys. Schneider.

Karlsthal bei Haigerloch. (*Hohenzollern-Sigmaringen.*)

10000 Partes. Fürstenquelle.

Natrii chlorat. . .	0,444	Calc. carbonic. . .	9,177	Mangan. carbon.	0,093
Kalii chlorat. . .	1,313	Magnes. carbonic. .	2,514	Acid. silicic. .	0,125
Kali sulfuric. . . .	1,102	Ferr. carbonic. . .	0,051	— carbonic.	1,63 V[illegible]

Auct. analys. Gmelin.

Kellberg. (Passau.) (*Bayern.*) *16 Unc.*

Kali sulfuric.	0,012	Magnes. bicarbonic. . .	0,180
Natr. sulfuric.	0,078	Ferr. bicarbonic. . . .	0,198
Calc. sulfuric.	0,404	Mater. organ. nitrogenat.	0,177
Calc. chlorat.	0,029	Acid. carbonic.	3,553
Alum. silicic. (Al^2O^3, SiO^3)	0,180	Pond. spec. = 1,00157 (10° C.)	
Calc. silicic.	0,070	Temperat. 8,75° C.	
— phosphoric. . . .	vestig.		
— bicarbonic. . . .	1,599		

Auct. analys. Thomas Crawfo[rd]

Kempten. (Salzbrunnen.) (*Bayern.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	11,167	Calcii chlorat. . .	0,641	Magnes. carbonic. .	[illegible]
Magnesii chlorat. .	1,249	Natr. carbonic. . .	11,676	Calc. carbonic. . .	1[illegible]
— jodat. . . .	0,146	Alumin.	vestig.	Acid. silicic. . . .	[illegible]
Ferr. oxydat. . .	0,072	Mater. organic. . .	vestig.	*Auct. analys. Buchner*	

Magnesii jodat. .	0,110	Natrii chlorat. . .	14,653	Calc. carbonic. . .	[illegible]
— bromat. . .	vestig.	Kalii chlorat. . .	0,136	Magnes. carbonic. .	[illegible]
— chlorat. . .	1,036	Ammon. chlorat. .	0,024	Ferr. oxydat. . .	[illegible]
Calcii chlorati . .	0,263	Alumin., Borat., Sulfat.	vestg.	Acid. silicic. . . .	[illegible]
Acid. carbonic. .	1,474	Temperatura 7—8° C.		*Auct. analys. Liebig.*	

Kis-Czèg. (*Siebenbürgen.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	105,60	Magnes. sulfuric.	24,00	Aluminae	
Calc. carbonic. . .	1,20	— carbonic.	2,00	Natrii chlorat. . .	1[illegible]
Mater. extractiv. .	0,80	Acid. carbonic.	2,4 dig. c.	*Auct. analys. Pata[ki]*	

Kissingen. (*Bayern.*)

16 Unc.	Rakoczy	Pandur	Maxbrunn	Soolsprudel
Ferr. carbonic.	0,242	0,203	vestig.	0,35
Magnes. carbonic. . . .	0,131	0,344	0,561	6,41
Calc. carbonic.	8,148	7,794	4,626	1,65
— phosphoric. . . .	0,043	0,040	0,031	—
Acid. silicic.	0,099	0,031	0,069	—
Calc. sulfuric.	2,990	2,307	1,060	—
Natrii chlorat.	44,713	42,399	17,525	107,51
Magnes. sulfuric. . . .	4,509	4,591	1,824	—
Kalii chlorat.	2,203	1,854	1,140	0,97
Magnesii chlorat. . . .	2,333	1,625	0,511	24,51
— bromat.	—	—	—	0,06
Natrii bromat.	0,064	0,054	vestig.	—
Calcii chlorat.	—	—	—	3,99
Natr. nitric.	0,071	0,027	0,654	—
— sulfuric.	—	—	—	25,30
Lithii chlorat.	0,153	0,129	0,004	0,19
Ammon.	0,007	0,029	0,065	—

	Rakoczy	Pandur	Maxbrunn	Soolsprudel.
Natr. jodat., Natr. boric., Stront. sulfuric., Calc. fluorat., Alum. phosph., Mangan. carb., Arsen., Mater. organ.	vestig.	vestig.	vestig.	0,86
	Digiti	cubici.		
Acid. carbonic.	41,77	48,17	44,85	30,5
Pond. spec.	1,00734	1,0066	1,00341	
Temperatura	10,7° C.	10,7° C.	9,2° C.	20°C

Auct. analys. Liebig. — Kastner

Mutterlauge der Soolensprudelsaline.

1000 Partes.

Natrii chlorat. . .	56,010	Magnesii bromat .	1,350
Kalii chlorat. . .	20,000	Natrii jodat. . .	0,0004
Magnesii chlorat. .	250,840	Natr. phosphoric. .	vestig.
Lithii chlorat. . .	4,000	— sulfuric. . .	0,122
Ammon. chlorat. .	0,0047	Magnes. sulfuric. .	31,850
Aquae	635,822		

Auct. analys. Kastner.

1000 Partes.

Magnesii chlorati. .	189,59	Kalii bromati . .	10,62
Magnes. sulfuric. .	36,01	Lithii chlorati . .	12,85
Natrii chlorati . .	41,37	Caesii, Rubidii chlorati . . .	vestig.
Kalii chlorati . .	18,72		

Auct. analys. Bunsen 1861.

ta 1 Sal resolvens Kissingense (crystall.) = KaO,SO³,MgO,SO³+6HO.
ta 2. Aqua amara Kissingensis, Kissinger Bitterwasser, continet quaneorum corporum mineralium, quae in Aqua amara Friderico-Halensi (Friedller Bitterwasser) reperta sunt.

.lausen. Cf. Gleichenberg. (Klausner Stahlquelle.)

Kleinern. (*Waldeck.*)

16 Unc.	Dorfbrunn	Hammerbrunn	Mühlbrunn
Natr. sulfuric. . . .	3,20	2,00	1,83
Natrii chlorat. . . .	0,91	1,00	3,00
Magnes. carbonic. . .	4,33	4,22	1,50
— sulfuric. . . .	—	1,16	—
Calc. carbonic. . . .	2,66	2,66	1,00
Ferr. carbonic. . . .	—	0,33	0,20
Acid. silicic. . . .	0,33	0,33	0,28
Mater. resinos. . . .	0,33	0,44	0,45
	Digiti.	cubici.	
Acid carbonic. . . .	17,33	20	13,5

Auct. analys. Stucke.

Knutwyl. (*Cant. Luzern. Schweiz.*) *16 Unc.*

Kalii chlorati . .	0,033	Calc. carbonicae .	1,288
Natrii chlorati . .	0,013	Magnes. carbonic. .	0,596
Natri carbonici . .	0,263	Acidi silicici . . .	0,115
Ferri carbonici . .	0,022	Aluminae	0,069

Acidi carbonici 2,49 digit. cub.

Auct. analys. Bolley et O. Meister.

Kochel. (*Ober-Bayern.*) *16 Unc.*

Marienquelle.

Natri bicarbonic.	8,456	Ferr. et Mangan. phosphoric.	vestig
— sulfuric. crystall.	2,688	Acid. sillicic.	0,560
Natrii chlorat.	0,050	Mater. organic.	0,853
Calc. carbonic.	0,168	Acid. carbonic.	5,18 d

Temperatura 8,0° C. Pond. spec. 1,001 (14° C.) *Auct. analys. Pettenk*

Königswarth. (*Böhmen.*)

10000 Gramm.	Richards-quelle	Victor-quelle	Eleonoren-quelle	Marien-quelle	Neu-quelle
Kali sulfurici	0,030	0,053	0,070	0,074	0,102
Natri sulfurici	—	—	—	0,046	—
Kalii chlorati	0,005	0,027	0,035	—	0,010
Natrii chlorati	0,044	0,017	0,029	0,054	0,032
Natri carbonici . . .	0,189	0,456	0,482	0,197	0,343
Calc. carbonic. . . .	0,372	3,283	3,591	3,682	3,650
Magnes. carbonic. . .	0,135	2,283	2,658	1,471	1,773
Ferri carbonici . . .	—	0,854	0,744	0,475	0,523
Mangani carbonici . .	—	0,042	0,034	0,021	0,024
Acidi sillicici	0,307	0,422	0,386	0,373	0,443
Aluminae phosphoric. .	—	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Arseni	—	vestig.	vestig,	vestig.	vestig.
Acidi carbonici . . .	21,085	25,000	23,600	26,138	23,717
Temperatura	9,7°C.	10,7°C.	11,7° C.	13,2° C.	11,8° C.
Pond.spec.(temp.21,5°C.)	1,0005	1,0015	1,0014	1,0013	1,0012

Auct. analys. Lerch 1861, 186

Kösen. (*Prov. Sachsen. Preussen.*)

Soolquelle. *16 Unc.*

Kali sulfurici. . . .	0,315	Calc. sulfuric. . .	31,185	Magnesii chlorat. .
Natr. sulfuric. . .	21,105	Kalii chlorat. . .	0,940	Calc. carbonic. . .
Magnes. sulfuric. .	0,315	Natrii chlorat. . .	315,630	Ferr. carbonic. . .

Mater. organic. 0,650 *Auct. analys. Herrma*

Mutterlauge (residui ex muria) *16 Unc. = 7680 Grana continent*

Natrii chlorati . .	852,70	Kali sulfurici . .	283,88	Natr. sulfurici .
Magnesii chlorati .	782,59	Magnesii bromati .	6,73	Pond. spec. . .

Auct. analys. Heine.

Kondrau. (Kondra.) (*Bayern.*) *10000 Gramm.*

Kali sulfurici . .	1,023	Alumin. phosphoric.	0,092	Acidi silicici . .
Natri sulfurici . .	1,556	Ferri carbonici . .	0,132	Calcii fluorati . .
Natrii chlorati . .	18,778	Calcar. carbonic. .	3,920	Mater. organic. .
Natri carbonici . .	5,301	Magnes. carbonic. .	2,224	Acidi carbonici .

Temperatura 7,5° C. Pond. spec. 1,0035 *Auct. analys. G. Tscherm*

Konopowka. (*Tarnopoler Kreis. Galizien.*) *16 Unc*

Natrii chlorat. . .	0,005	Acid. silicic. .	0,161
Natr. sulfuric. . .	0,121	— hydrosulfur.	0,7 dig. c.
Calc. sulfuric. . .	0,628	— carbonic. .	1,067 — —

Calc. carbonic. . .	1,600	Nitrogen. . .	0,359 dig.c.
Magnes. carbonic. .	0,329	Oxygen. . .	0,025 — —
Ferr. carbonic. . .	0,025	Temperatura 10° C.	
Mangan. carbon. .	0,018	*Auct. analys. Torosiewicz.*	

Krankenheil. (*Ober-Bayern.*)

	16 Unc.	*10000 Part.*	*16 Unc.*	*10000 Part.*
	Bernhardsquelle		Georgenquelle	
Kali sulfuric. . .	0,074	0,097	0,094	0,123
Natr. sulfuric. . .	0,039	0,051	0,094	0,123
Natrii chlorat. . .	2,278	2,966	1,799	1,343
— jodati . . .	0,012	0,016	0,012	0,015
Natr. carbonic. . .	1,815	2,363	1,754	2,284
Calc. carbonic. . .	0,543	0,707	0,488	0,635
Magnes. carbonic. .	0,150	0,195	0,150	0,195
Ferr. carbonic. . .	0,001	0,002	0,001	0,001
Mangan. carbonic. .	0,001	0,001	0,0006	0,0008
Alumin. silicic. . .	0,015	0,020	0,021	0,028
Acid. silicic. . . .	0.075	0,098	0,069	0,090
— carbon. . .	1,181	1,538	1,072	1,526
— hydrosulfuric	0,027	0,035	0,018	0,024
Pond. spec. (23° C.)	1,0007215		1,000643	
Temperatura . . .	7,5° C		7,6°C.	

Auct. analys. Fresenius 1852.

Křapina. Cf. Töplitz-Krapina.

Kreuth. (*Bayern.*)

16 Unc.	Quelle im Stinkergraben	Quelle am Schwaighofe	Quelle zum heil. Kreuz	Quelle am Gernberge	Quelle am Schwaighofe
ulfuric. . . .	—	—	—	—	1,122
ulfuric. . . .	5,875	4,125	2,125	2,375	10,375
rbonic. . . .	7,062	1,500	1,812	0,375	2,203
sulfuric. . .	2,750	5,500	2,750	2,500	1,705
rbonic. . . .	0,375	0,375	0,625	0,750	0,340
hlorat. . . .	—	—	—	0,625	—
i chlorat. . .	0,725	0,175	0,025	0,175	—
dat.	—	—	—	—	0,165
rbonic. . . .	0,125	0,062	0,062	0,125	—
ulfurat. . . .	—	0,500	—	—	—
licic.	0,562	0,375	0,357	0,625	vestig.
e huminos. .	0,125	0,075	0,125	?	vestig.
		Digit.	cubic.		
ydrosulfuric. .	1,35	0,625	0,05	0,062	0,462
rbonic. . . .	2,625	0,812	?	0,687	2,275

Auct. analys. Vogel. *Fuchs.*

Kreuznach. (*Rheinprov. Preussen.*)

	16 Unc.	*16 Unc.*	*16 Unc.*	*16 Unc.*	*1000 Gramm.*	*1000 Gramm.*	*16 Unc.*
	Elisenquelle	Oranienquelle	Karlshallerbrunn	Soole von Münster	Theodorshalle	Mutterlauge von Münster	Mutterlaugensalz
Natrii chlorat.	72,883	108,705	59,665	53,72	6,204	20,94	66,0
— bromat.	—	—	—	0,58	—	0,77	58,0
— jodat. .	—	—	0,044	—	0,003	vestig.	2,6
Magnesii jodat.	0,035	0,012	—	—	—	—	—
— bromat. .	0,278	1,780	6,602	—	—	—	—
— chlorat.	4,071	—	0,679	1,29	0,757	30,00	370,0
Calcii chlorat.	13,389	22,749	2,561	9,76	1,627	230,30	2690,0
Kalii chlorat. .	0,624	0,460	0,407	1,18	0,032	20,19	230,0
Lithii chlorat.	0,613	—	0,056	—	0,004	0,10	—
Alumin. chlorat.	—	—	—	—	—	0,02	—
Calc. carbonic.	1,693	0,255	0,613	0,98	0,230	—	2,5
Magnes. carbon.	0,106	0,130	0,473	—	0,021	—	—
Mangan. carbon.	—	—	0,654	—	—	—	—
Ferr. carbon. .	—	0,356	0,364	0,02	0,023	—	—
— oxyd.-oxydul.	—	—	—	—	—	—	0,9
Acid. silicic. .	0,129	0,999	0,031	0,06	0,010	—	—
Aluminae . .	—	—	0,432	—	—	—	—
Alumin phosphor.	0,025	0,095	—	—	—	—	—
Mater. organic.	—	—	1,472	—	—	—	—
Aquae . . .	—	—	—	—	—	697,65	—
Acid. carbonic.	—	—	2,00	—	—	—	—
Temperatura .	12 5° C.	12,5° C.	16° C.	30,5° C.	23,8° C.	—	—
Auct. analys.	*Löwig.*	*Liebig.*	*Osann.*	*Mohr.*	*Düring.*	*Polstorf.*	

Mutterlauge. *Pond. spec. 1,313. 16 Unc. = 7680 Grana continent.:*

Kalii chlorat. . .	168,31	Natrii chlorat. . .	260,55	Calcii chlorat. . .	1789,97
Magnesii chlorat. .	202,84	Lithii chlorat. . .	7,95	Aluminii chlorat. .	1,56
— bromat. . .	52,93	Magnesii jodat. .	0,046	*Auct. analys. Polstorf.*	

Soolmutterlauge von Theodorshall. *1000 Partes.*

Calcii chlorati . .	332,39	Natrii chlorat. . .	3,44	Kalii jodati . . .	0,08
Magnesii chlorati .	32,45	Kalii chlorati . . .	17,12	Lithii chlorati . .	14,53
Strontii chlorati .	2,86	Kalii bromati . . .	6,89	Caesii, Rubidii . .	vestig.

Auct. analys. Bunsen 1861.

Mutterlaugensalz der Theodorshaller Soole. *1000 Partes.*

Calcii chlorati . .	542,8	Strontii chlorati .	111,9	Kalii chlorati . . .	79,8
Magnesii chlorati .	27,6	Natrii chlorati . .	20,1	Aquae	217,8

Auct. analys. Sieber.

Kronthal. (*Prov. Nassau. Preussen.*)

16 Unc.	Stahlquelle	Wilhelmsquelle
Natrii chlorat. . . .	22,273	27,20
Natr. silicic. . . .	0,188	—
Kalii chlorat. . . .	0,777	0,67
Ammonii chlorat. . .	0,070	0,04
Calcii chlorat. . . .	0,071	0,16
Calc. carbonic . . .	4,176	5,10

	Stahlquelle	Wilhelmsquelle
Calc. sulfuric. . . .	0,210	0,23
— phosphoric. . .	0,020	—
— arsenicic. . . .	0,003	—
Magnesii chlorat. . .	0,042	—
• Magnes. carbonic. .	0,723	0,72
Aluminae silicicae .	0,009	—
Acid. silicic. . . .	0,669	0,55
Mangan. carbonic. .	0,022	0,01
Ferri carbonic. . . .	0,057	0,10
Materiae organic. . .	0,013	0,01
Acid. carbonic. . . .	20,517 Gran.	33 digt. c.
Pond. spec.	1,00277	1,00277
Temperatura . . .	13,75° C.	16° C.

Auct. analys. Löwe.

Krynica. (*Sandecer Kreis. Galizien.*) *16 Unc.*

chlorat. . .	0,61	Natr. carbonic. .	1,28	Calcii chlorat. . .	0,37
carbonic. . .	12,16	Ferr. carbonic. .	0,33	Acid. silicic. . . .	0,17
. organic. . .	0,50	Acid. carbonic. .	45,3 dig. c.	*Auct. analys. Schultes.*	

Laa (Laab). (*Nieder-Oesterreich.*)

10000 Partes. Bitterwasser.

ulfurici . .	0,488	Calc. sulfuric. . .	8,760	Ferr. oxyd., Alumin.	0,012
sulfurici . .	5,760	Calcii chlorati . .	0,563	Acidi silicici . .	0,260
s. sulfuric. .	41,079	Calc. carbonic. . .	4,944	Acidi carbonici .	12,280

Pond. spec. 1,0065. *Auct. analys. Redtenbacher.*

Ladis. Conf. Obladis.

---

aer. (Iburg.) (*Prov. Hannover. Preussen.*) *10000 Partes.*

bicarbonic. .	10,865	Magnesii chlorat. .	8,760	Kali sulfuric. . .	0,014
s. bicarbonic.	3,820	Calc. sulfuric. . .	9,109	Joduret. et Bromet.	vestig.
chlorat. .	118,922	Natr. sulfuric. . .	0,208	Acid. carbonic. .	2,599

Auct. analys. Wiggers 1846.

Lamscheid. (*Rheinprovinz. Preussen.*)

10000 Gramm.

Kali sulfurici . .	0,049	Strontian. carbonic.	0,00057
Natri sulfurici . .	0,070	Magnes. carbonic.	1,951
Natrii chlorati . .	0,059	Ferri carbonici .	0,517
Natri carbonici . .	0,495	Mangani carbonici	0,049
Lithoni carbonici .	0,008	Alumin. phosphor.	0,004
Ammoni carbonici .	0,005	Aluminae . . .	0,00034
Calcar. carbonic. .	3,803	Acidi silicici . .	0,344
Baryt. carbonic. .	0,003	Acidi carbonici .	3,310

emperatura 10,2° C. *Auct. analys. Fresenius 1868.*

Landeck. (*Glatz. Preussen.*)

16 Unc.	Georgenquelle	Marienquelle	Wiesenquelle	Mariannenquelle
Acidi silicici . .	0,260	0,303	0,334	0,303
Natri sulfurici . .	0,232	0,258	0,279	0,246
Natri carbonic. .	0,453	0,500	0,558	0,464
Calc. carbonic. .	0,022	0,048	0,057	0,051
Magnes. carbonic.	0,002	0,008	0,005	0,008
Acidi carbonici .	0,072	0,028	0,005	0,067
Ferri carbonici .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Calc. phosphoric. .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Kalii chlorati . .	0,017	0,027	0,023	0,019
Natrii chlorati . .	0,047	0,060	0,055	0,048
Natrii jodati . .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Natrii sulfhydrati .	0,009	0,009	0,008	0,015
Acidi hydrosulfur.	0,005	0,008	0,009	0,005
Temperatura. . .	29°C.	28,5° C.	27°C.	20°C.

Auct. analys. Lothar Meyer 1864.

Langenau. (*Bayern*)

16 Unc.	Trinkquelle	Tornesiquelle
Kali sulfuric. . .	vestig.	0,096
Natr. sulfuric. . .	0,078	0,003
Natrii chlorat. . .	0,021	0,054
Natr. carbonic. .	0,492	0,317
Calc. carbonic. .	1,673	1,899
Magnes. carbonic. .	0,692	0,508
Ferr. carbonic. .	0,314	0,335
Acid. silicic. . .	0,470	0,356
Mater. organic. .	0,115	0,227
Acid. carbonic. . .	29,3 digt. c.	31,9 dig.c.

Auct. analys. Gorup-Besancz.

Langenau. (*Glatz. Preussen.*)

16 Uncen.

Natrii chlorat. .	0,069	Ferr. carbonic. .	0,288
Calc. sulfuric. .	0,229	Mangan. carbonic.	0,038
Natr. carbonic. .	1,275	Alumin. phosphoric.	vestig.
Calc. carbonic. .	2,795	Acid. silicic. . .	0,414
Magnes. carbonic.	1,382	Arsenii.	vestig.
Acid carbonic.	33,5dig.c.		

Auct. analys. Duflos 1850.

Langenbrücken. (*Grossherzogthum Baden.*)

Waldquelle. *10000 Partes.*

Calc. bicarbonic. .	6,231	Natrii chlorati . .	0,146	Acidi carbonici .	0,03
Magnes. bicarbonic.	0,218	Calc. hyposulfurosae	0,032	Nitrogenii . . .	0,19
Magnes. sulfuric. .	5,598	Calcii sulfurati . .	0,148	Acidi silicici . .	0,12
Calc. sulfuric. . .	1,309	Magnesii sulfurati .	0,029	Ammon., Lithon. .	vest
Natri sulfurici . .	0,836	Acidi hydrosulfurici	0,037	Materiae organ. .	vest
Kali sulfurici .	0,541	Carbon. hydrogen. .	0,020	Temperatura . .	11°

Auct. analys. Bunsen.

Langenschwalbach. (*Nassau. Preussen.*)

16 Unc.	Stahlbrunn.	Weinbrunn.	Paulinenbrunn.	Rosenbrunn.
Natr. bicarbon. . . .	0,158	1,884	0,134	0,145
Natrii chlorat. . . .	0,051	0,066	0,050	0,063
Natr. sulfuric. . . .	0,061	0,047	0,048	0,062
Kali sulfuric.. . . .	0,028	0,057	0,031	0,026
Calc. bicarbonic. . .	1,699	4,394	1,655	2,225
Magnes. bicarbonic. .	1,630	4,647	1,299	1,548
Ferr. bicarbonic. . .	0,643	0,444	0,518	0,457
Mangan. bicarbonic. .	0,141	0,069	0,091	0,085
Acid. silicic.	0,246	0,357	0,199	0,211
Natr. borici, phosphorici, Mater. organic. . .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Acid. carbonic. . . .	22,899	20,819	18,229	17,558
— hydrosulfuric. .	0,0009	0,0009	0,0009	0,0009
Pond. spec. (15° C.) .	1,000638	1,001519 .	1,000684	1,000768
Temperatura	9,2° - 10,1° C.	9,6°—10° C.	9,3°—10,4° C.	9,2°-11,3°C

Auct. analys. Fresenius.

Lapuda. Conf. Puda.

Lausigk. Hermannsbad. (*Königreich Sachsen.*) *16 Unc.*

c. sulfuric. . .	0,475	Magnes. sulfuric .	0,148	Alumin. sulfuric. .	0,566
r.sulfuric.oxydul.	0,302	Acid. sulfuric. . .	0,057	Acid. silicic. . . .	0,045

Auct. analys. Lampadius.

Lavey. (*Wallis. Schweiz.*) *16 Unc.*

r.sulfuric. cryst.	5,431	Magnes. sulfuric.	0,052	Calc. sulfuric. . .	0,696
nt. sulfuric. .	0,017	Kalii chlorat. . .	0,026	Natrii chlorat. . .	2,790
hii chlorat .	0,043	Magnes. chlorat.	0,034	Calcii chlorat. . .	0,011
nes. carbonic.	0,013	Calc. carbonic. .	0,561	Mang., Ferr. carb., Natr. jodat., fluorat. et bromat., Calc. phosph.	vestig.
d. silicic. . .	0,434	Acid. carbonic. .	4,22 d.c.		
hydrosulfuric.	2,52 d.c.	Nitrogen. . . .	10,04 d.c.		
Temperatura 45° C.					

Auct. analys. Baupp.

Leamington. (*Warwick. England.*)

Aylesford's Spring. *10000 Gramm.*

ri sulfurici . .	39,929	Magnesii chlorati .	12,555	Joduret., Bromuret.	vestig.
rii chlorati . .	34,243	Acidi silicici . .	vestig.	Acidi carbonici .	90 C.C.
dii chlorati . .	28,398	Ferri oxydat. . .	vestig.	Temperatura . .	23,4° C.

Auct. analys. Patrick Brown 1862.

---

esigen (Leissingen) Leissigbad. (*Cant. Bern Schweiz.*)

16 Unc.	Badequelle	Trinkquelle
Natr. sulfuric. . . .	0,100	0,073
Magnes. sulfuric. . .	1,820	0,307
Calc. sulfuric. . . .	7,140	0,380
Natrii et Magnesii chlor.	0,060	0,060
Magnes. carbonic. . .	0,072	0,196
Calc. carbonic. . . .	0,708	1,680
Ferr. carbonic. . . .	0,013	0,010

	Badequelle	Trinkquelle
Magnesii sulfurat.	0,076	0,100
Mater. organic.	0,060	0,060
Acid. carbonic.	0,67	1,07
— hydrosulfuric. . .	0,14	0,32
Nitrogen.	0,16	0,35

Auct. analys. Pagenstecher.

Lepresse. Cf. Le Prese.

Leuk. Leukerbad. (*Wallis. Schweiz.*)

10000 Gramm. Haupt- oder Lorenzquelle.

Calc. sulfuric. . . .	15,200	Stront. sulfuric. .	0,058	Kalii chlorati . .	0,0
Magnes. sulfuric. .	3,084	Ferri carbonici .	0,103	Acidi silicici . .	0,3
Natri sulfurici . .	0,502	Magnes. carbonic.	0,096	Alumin., Phosphat.,	
Kali sulfurici. . .	0,386	Calc. carbonic. .	0,053	Nitrat, Ammon.	ve
Glaerinae . . .	?	Acidi carbonici .	0,0047	Temperatura 51° C.	

Auct. analys. Pyrame Morin 1854.

Liebenstein. (*Sachsen-Meiningen.*)

	1000 Gramm.	*16 Unc.*
Natrii chlorat. . . .	0,2471	1,897
Lithii chlorat. . . .	0,0044	0,034
Kali sulfuric. . . .	0,0052	0,040
Natr. sulfuric. . . .	0,0109	0,084
Magnes. sulfuric. . .	0,1841	1,413
Calc. sulfuric. . . .	0,0295	0,226
— bicarbonic. . .	0,5910	4,539
Magnes. bicarbonic. .	0,2037	1,564
Mangan. bicarbonic. .	0,0124	0,096
Ferr. bicarbonic. . .	0,0775	0,595
Aluminae	0,0008	0,006
Acidi silicici	0,0275	0,211
— carbonic. . . .	2,5305	19,434

Temperatura 10°C. Pond. specific. 1,0019.

Auct. analys. Reichardt.

Liebenzell. (Zellerbad.) (*Würtemberg.*)

16 Unc.

Natrii chlorat. . .	3,609	Natr. sulfuric. . .	0,230	Acid. silicic. . . .	0,
Calc. carbonic. .	0,400	— carbonic. .	0,361	— carbonic. . .	
Ferr. barbonic. .	vestig.	Mater. organ. . .	vestig.	Temperat. 22° C.	

Auct. analys. Sigwart 1858.

Liebwerda. (*Böhmen.*)

16 Unc.	Trinkquelle	Josephinenquelle	Stahlbrunn.	Wilhelmsbrun
Natrii chlorat.	0,027	0,066	0,044	0,044
Natr. sulfuric.	0,166	0,264	0,400	0,176
— carbonic. . . .	0,364	0,444	1,830	0,100
Calc. sulfuric.	0,151	1,286	0,616	1,444
— carbonic.	0,066	0,484	0,555	0,506
Magnes. carbonic. . . .	0,222	1,506	2,264	0,726

	Trinkquelle	Josephinenquelle	Stahlbrunn.	Wilhelmsbrunn.
carbonic.	vestig.	—	0,666	0,555
iae organ. . . .	0,055	0,088	0,077	0,121
carbonic. . . .	23 dig. cub.	?	21,33 dig. c.	17,69 digt. cub.
specif.	1,0009	1,0018	1,0027	1,0018
eratura	10°C.	11,5° C.	11°C.	11°C.

Auct. analys. Reuss.

Lienzlmühl. (Laibach. *Oesterreich.*) *16 Unc.*

carbonic. . .	21,51	Calc. carbonic. . .	18,31	Ferr. carbonic.	1,04
es. chlorat. .	3,73	Acid. silicic. . . .	0,83	Acid. carbonic.	45 digt. cub
hydrosulfuric.	?				

Auct. analys. Spitzer.

Lille. (*Départ. du Nord. Frankreich.*) *4000 Gramm.*

es. sulfuric. .	0,105	Magnesii chlorat. .	0,195	Ferr. carbonic. .	0,250
carbonic. . .	0,450	Magnes. carbonic. .	0,350	Acid. carbonic. .	850 C. C.

Auct. analys. Pallas.

Limmer. (*Prov. Hannover. Preussen.*)

16 Unc.

	Bassin	Kanalquelle
Natrii chlorati . . .	1,1631	1,0245
Kalii chlorati . . .	0,0601	—
Magnesii chlorati . .	—	0,5986
Natri sulfurici . .	0,3787	—
Magnes. sulfuric. . .	1,9020	0,6848
Calc. sulfuric. . . .	0,5924	0,3109
Calc. carbonic. . . .	2,1141	1,8053
Acidi silicici	0,0698	0,0998
Ferri carbonic. . .	0,0027	—
Mater. organic. . .	0,3240	—
Acidi carbonici . .	3,6 digit. cub.	3,08 digit. cub.
Acidi hydrosulfurici .	0,203 „ „	0,278 „ „
Temperatura 12° C.		

Auct. analys. Kraut. 1860.

---

ndenholzhausen. (*Prov. Nassau. Preussen.*) *16 Unc.*

sulfuric. . . .	4,50	Natrii chlorat. .	1,86	Calc. carbonic. . .	3,98
carbonic. . .	3,10	Ferr. carbonic. .	0,55	Aluminae.	0,05
silicic. . . .	0,08	Acid. carbonic.	18,92 digt. c.		

Auct. analys. Wolf.

Lintzi. (Klemutzi.) (*Peloponnes. Griechenland.*)

16 Unc.

carbonic. . .	0,800	Natrii chlorat. .	9,580	Calc. sulfuric. .	0,830
carbonic. . .	0,560	Magnes. chlorat. .	3,500	Acid. carbonic. .	1 digt. c.
sulfuric. . .	1,650	Acid. hydrosulfur.	3 digt. c.		

, Bromet., Acid. silicic., Ferr. crenic. . vestig. *Auct. analys. Landerer.*

Lippik. (*Slavonien.*)

10000 Gramm.	Csardaken-bad	Bischofs-bad	Allgemeines Bad	Extrabad
Kali sulfurici	1,930	1,964	1,958	1,879
Natri sulfurici	2,134	2,130	1,889	2,165
Natrii chlorati	6,566	6,522	6,596	6,552
Natrii jodati.	0,040	0,039	0,041	0,038
Natri carbonici	12,040	12,312	12,575	12,378
Magnes. carbonic. . . .	0,550	0,522	0,522	0,492
Calc. carbonicae . . .	1,324	1,250	1,305	1,450
Ferr. oxyd. et Aluminae	0,033	0,050	0,040	0,030
Acidi silicici	0,500	0,475	0,505	0,420
Lithoni	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Acidi carbonici circa 6—8 Gramm.				
Temperatura	34⁰R.	38⁰R.	36⁰R.	24,8⁰R.

Auct. analys Kauer 1862.

Lippspringe. (*Prov. Westfalen. Preussen.*)

16 Unc. Arminiusquelle.

Natr. sulfuric .	5,20	Calc. sulfuric. .	4,25	Magnes. sulfuric.	0,80
— bicarbonic.	1,60	— carbonic. .	5,27	— carbonic.	0,60
Ferr. carbonic. .	0,14	Natrii chlorat .	0,86	Magnesii chlorat.	0,80
Jodet et Resin. terr.	vestig.	Acid. carbonic. .	5,40 d. c.	Nitrogen. . . .	1,69 d. c.
Oxygen.	0,15 d. c.	Temperatura 20°C.			

Auct. analys. Witting

16 Unc. Arminiusquelle.

Natri sulfuric. . .	6,508	Natrii chlorati . .	0,250	Ferri carbonici . .	0,113
Calc. sulfuric. . .	6,311	Calc. carbonic. . .	3,199	Acidi silicici . . .	0,044
Magnes. chlorati .	1,780	Magnes. carbonic. .	0,259	Mangani	vestig.

Acidi carbonici 5,18 dig. cub. Pond. spec. 1,00434.

Auct. analys. Stoeckhardt 1863.

Loëche-des-Bains. Conf. Leuk.

Lostorf. (*Solothurn. Schweiz.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. .	1,388	Calc. sulfuric. .	1,152	Natrii chlorat.	10,867
Mater. organic.	0,015	— carbonic.	1,411	Acid. silicic. .	0,008
Magnesii chlorat.	0,813	Acid. carbonic.	0,047 d. c.	— hydrosulfur.	0,024 d. c.
Nitrogen. . .	0,039 d. c.	Temperatura 12° C.			

Auct. analys. Aschbach.

Lubien. (*Galizien.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. .	0,563	Natrii chlorat.	0,340	Calc. sulfuric.	15,572
Magnes. sulfuric.	0,106	Magnesii chlorat.	0,232	— carbonic. .	2,137
— carbonic.	0,076	Lithon. carbonic.	0,010	Strontian. carbonic.	0,018
Ferr. carbonic.	0,037	Mangan. carbonic.	0,007	Sulfur.	0,036
Acid. silicic. .	0,042	Resinae sulfureae	0,035	Mater. organic. .	0,366
— carbonic.	1,226 d. c.	Acid. hydrosulf.	2,401 d. c.	Nitrogen. . . .	0,426 d. c.

Temperatura 10°C. *Auct. analys. Torosiewicz.*

Lucca. Bagni di Lucca. (*Italien.*)

0 Gramm.	Sorgente Berna-ba	di San Giovani	Mari-tata	Coro-nale	Frastul-lina	Dispe-rata	Rossa	Sorgente dei Bagni caldi	Santa Lucia	alla Villa
sulfuricae . .	1,06	0,84	0,74	1,22	0,85	1,16	1,46	1,46	1,16	1,00
es. sulfuric. .	0,27	0,37	0,35	0,30	0,38	0,37	0,50	0,38	0,33	0,20
nae-Kali sul-ci	0,07	0,05	0,08	0,06	0,09	0,06	0,03	0,03	0,03	0,02
chlorati . . .	0,47	0,23	0,25	0,31	0,23	0,20	0,47	0,36	0,21	0,17
esii chlorati .	0,06	0,03	0,08	0,04	0,03	0,07	0,02	0,13	0,06	0,01
carbonic. . .	0,04	0,02	0,13	0,04	0,05	0,03	0,02	0,07	0,04	0,05
es. carbonic. .	0,03	0,01	0,08	0,04	0,02	0.03	0,02	0,05	0,03	0,04
silic. et Mate-organ. . . .	0,08	0,03	0,10	0,05	0,05	0,08	0,05	0,02	0,04	0,14
nae	0,03	0,02	0,10	0,04	0,02	0,03	0,04	0,04	0,03	0,03
. . . . .	0,06	0,08	0,10	0,06	0,07	0,10	0,08	0,09	0,09	0,14
				Centimetra cubica						
carbonici. . .	185	185	146	151	146	130	146	51	137	162
eratura . . .	36°C.	28°C.	33°C.	42°C.	40°C.	36°C.	28°C.	51,3°C.	29°C.	41.5°C.

Auct. analys. Moscheni 1792.

Luhatschowitz. (*Mähren. Oesterreich*)

5 Unc.	Vincenzbrunn.	Amandbrunn.	Johannbrunn.	Louisenquelle	Badewasser
chlorat. . .	1,795	1,595	2,142	1,618	1,856
chlorat. . .	23,527	25,753	27,889	33,479	20,878
bromat. . .	0,255	0,101	0,074	0,089	0,113
jodat. . . .	0,132	0,129	0,170	0,182	0,354
carbonic. . .	23,263	36,038	44,216	43,211	24,135
n. carbonic. .	0,009	0,014	0,015	0,013	–
es. carbonic. .	0,422	0,568	0,551	0,512	0,429
. carbonic. .	0,070	0,064	0,049	0,067	–
carbonic. . .	4,684	4,819	4,895	4,407	1,793
t. carbonic. .	0,093	0,115	0,078	0,120	
carbonic. . .	0,111	0 135	0,095	0,183	0,156
silicic. . . .	0,395	0,107	0,414	0,476	0,146
			Digiti cubici		
carbonic. .	50	29	16	14	28

Ludwigsbad (bei Wipfeld). (*Bayern.*) *16 Unc.*

es. sulfuric.	3,25	Magnesii chlorat. .	0,25	Natr. sulfuric. .	6,25
carbonic.	1,25	Kalii chlorat. . .	0,50	Mater. organic.	0,25
carbonic. .	4,25	Ferr. carbonic. .	vestig.	Acid. carbonic.	2,5 digt. c.
hydrosulf.	0,3 digt. c.	Temperatura. . .	13,5°C.	*Auct. analys. Vogel.*	

Lüneburg. (*Prov. Hannover. Preussen*) *16 Unc.*

Soolbad.

Natrii chlorati .	1932.00	Magnes. sulfuric. .	35,99
Calc. sulfuric. .	10.75	Calc. carbonic. . .	1,49

Auct. analys. Keferstein.

Luxeuil. (*Départ. de la Haute-Saône. Frankreich.*)

1000 Gramm.	II. Source du Grand Bain	Source des Cuvettes	Source du Bain des Capucins	Source ferrugineuse	Sources du Bain Gradué hyperthermae	Sources du Bain Gradué mesothermae	Source du Bain des Fleurs	Source gélatineuse ou savonneuse	Source du Bain des Dames
Natrii chlorat. .	0,7471	0,5797	0,3754	0,2679	0,7053	0,6376	0,6694	0,1098	0,7707
Kalii chlorat. .	0,0239	0,0152	0,0012	0,0621	0,0239	0,0211	0,0220	0,0030	0,0215
Natr. sulfuric.	0,1468	0,1145	0,0795	0,0700	0,1442	0,1224	0,1168	0,0970	0,1529
— carbonic.	0,0355	0,0282	0,0160	—	0,0436	0,0391	0,0321	0,0050	0,0473
Calc. carbonic.	0,0850	0,0660	0,0451	0,0360	0,0580	0,0571	0,0671	0,0340	0,0600
— sulfuric. .	—	—	—	0,0050	—	—	—	—	—
Magnes. carbonic.	0,0030	0,0020	0,0017	0,0070	0,0240	0,0029	0,0028	vestig.	0,0240
Alum., Ferr., Mang. oxyd. .	0,0033	0,0030	0,0018	—	0,0020	0,0049	0,0022	0,0004	0,0020
Acid. silicic. .	0,0659	0,0504	0,0450	0,0080	0,0805	0,0771	0,0622	0,0250	0,0825
Mat. organ. animalis. . .	0,0625	0.0022	0,0024	0,0100	0,0030	0,0024	0,0025	vestig.	0,0046
Mang. oxydat.	—	—	—	0,0220	—	—	—	—	—
Ferr. arsenicic.	—	—	—	0,0080	—	—	—	—	—
Ferri oxydat. .	—	—	—	0,0080	—	—	—	—	—
— phosphoric.	—	—	—	0,0080	—	—	—	—	—
Temperatura. .	50° C.	43,8°C.	40° C.	25° C.	35° C.	—	38° C.	33° C.	43,5°C

Auct. analys. Braconnot

Malmedy. (*Rheinprov. Preussen*)

16 Unc.	Pouhont de Geromont	Source de Quirin
Natr. carbonic. . .	3,864	1,833
— sulfuric. . . .	—	0,306
Natrii chlorat. . . .	0,127	0,204
Calc. carbonic. . .	2,474	4,470
Magnes. carbonic. .	0,833	1,102
Alumin. carbonic. .	0,562	0,028
Acid. silicic. . . .	0,384	0,166
Ferr. carbonic. . .	0,750	0,878
Acid. carbonic. . .	23,12 digt. c.	22,07 digt. c.
Hydrogen.	—	0,24 digt. c.
Temperatura . . .	9° C.	

Auct. analys. Monheim.

Marienbad. (*Böhmen.*)

10000 Gramm.	Kreuzbrunnen	Karolinenqu.	Ambrosiusbrunn.	Waldquelle	Ferdinandsbrunnen	Wiesenquelle
Kali sulfurici . .	0,522	0,015	—	1,948	0,425	—
Natri sulfuric. . .	36,260	3,627	1,889	10,616	50,483	1,150
Calcar. phosphoric.	0,049	0,016	0,013	0,069	0,020	—
Alumin. phosphoric.	0,018	—	—	—	0,018	—
Natri carbonici . .	11,750	2,556	0,958	10,065	13,010	0,874
Strontian. carbonic.	0,008	—	—	—	0,008	—
Calcar. carbonic. .	5,196	4,630	2,424	3,813	5,447	5,899
Magnes. carbonic. .	4,338	1,815	1,104	3,921	4,550	3,755
Lithoni carbonic. .	0,067	0,005	—	0,053	0,090	—
Mangani carbonic.	0,031	0,036	0,029	—	0,049	0,117
Ferri carbonic. . .	0,352	0,404	0,439	0,178	0,613	0,346
Natrii chlorati . .	17,010	1,099	0,499	3,673	20,049	0,481

	Kreuz-brunnen	Karoli-nenqu.	Ambrosius-brunn.	Wald-quelle	Ferdinands-brunnen	Wiesen-quelle	Marien-quelle
sati . .	vestig.	—	—	—	vestig.	—	—
. etc. .	0,073	0,171	0,023	0,097	vestig.	—	0,097
i . . .	0,820	0,697	0,470	1,010	0,965	0,098	0,246
nici . .	10,800	21,661	20,633	16,830	10,000	12,000	6,500
a . . .	8,5° C.	8°C.	8,5° C.	7,5° C.	10°C.	10°C.	11,5°C
f. . .	1,0094	1,003	1,0023	—	—	—	—
analys.	*Ragsky. 1859*	*1861*	*1861*	*1864*	*Kersten*	*Steinmann*	*Steinmann et Reuss.*

arienfels. (*Prov. Nassau. Preussen.*) *16 Unc.*

at. . .	2,000	Kali sulfuric. . .	0,510	Calc. carbonic. } Stront. carbonic. }	3,000
nic. . .	2,608	— carbonic. . .	0,675		
t. . .	0,500	— phosphoric. .	0,001	Magnes. carbonic. .	2,065
nic. . .	0,114	Mangan. carbonic. .	0,005	Acid. silic. et Mat. org.	0,005

Acid. carbonic. 27 digit. cub. *Auct. analys. Kastner.*

Marimont. (Löwen. *Belgien.*)

1000 Gramm.	Fontaine de Spa	Fontaine St. Pierre
Natrii chlorat. . .	0,036	0,025
Calcii chlorat. . .	0,018	0,010
Calc. sulfuric. . .	0,044	0,020
— carbonic. . .	0,080	0,080
Magnes. carbonic. .	0,040	0,030
Acid. silicic. . . .	0,006	0,008
Ferr. carbonic. . .	0,008	0,018
Mangan. carbonic. .	0,004	0,005
Alumin. carbonic. .	0,002	0,002
Acid. carbonic. . .	54 Cent. cub.	63 Cent. cub.
Temperatura . .	10°C.	10° C.
Pond. spec. . . .	1,0021	1,0013

Marlioz. (*Savoyen.*)

Source d'Esculape. *1000 Gramm.*

i. . . .	0,006	Mangani bicarbonici	0,001	Natrii chlorati .	0,018
rati . .	0,067	Natri sulfurici . .	0,028	Kalii jodati, bromati	vestig.
onic. .	0,186	Calc. sulfuric. . .	0,002	Acidi hydrosulfur.	670 C. C.
arbonic.	0,012	Magnes. sulfuric. .	0,018	Acidi carbonici .	464 C. C.
onici .	0,040	Ferri sulfurici . .	0,007	Nitrogenii . .	977 C. C.
onici .	0,013	Magnesii chlorati. .	0,014		

Auct. analys. Bonjean. 1857.

Masino. (*Graubündten. Schweiz.*) *16 Unc.*

ic. . . .	1,60	Calc. sulfuric. . .	1,20	Natrii chlorat. . .	2,80
lorat. . .	0,70	Temperatura 38° C.		*Auct. analys. Demagri.*	

Mayen. (*Rheinprov. Preussen.*) *16 Unc.*

ic. . .	1,30	Natrii chlorat. . .	4,80	Calc. carbonic. .	11,10
nic. . .	10,80	Ferr. carbonic. . .	0,20	Acid. carbonic.	28,6 digt. c.

Auct. analys. Funke.

Mehadia. (*Banat. Oesterreich.*)

16 Unc.	Herculesquelle	Karlsbrunnen	Ludwigsbrunnen	Carolinenbrunnen	Kaiserbrunnen	Ferdinandbrunnen	Badebrunnen	Francisci-brunnen	Schwefelquelle
Natrii chlorat.	10,779	7,187	8,916	6,855	33,111	25,345	32,505	40,085	27,4[illegible]
Calcii chlorat. .	7,800	3,560	5,213	5,910	19,245	16,035	19,55	19,281	17,[illegible]
Magnes. chlorat.	—	—	—	0,980	—	—	—	—	—
Calc. sulfuric. .	0,645	0,594	0,785	0,585	0,420	0,480	0,042	0,745	0,7[illegible]
— carbonic.	0,364	0,341	0,010	0,625	0,643	0,545	0,064	0,246	0,4[illegible]
Acid. silicic. .	0,142	0,145	0,011	0,250	0,175	0,205	0,175	0,198	0,220
Jodet. et Bromet.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
				Digita cubica					
Acid. carbonic.	0,56	0,48	0,60	0,76	0,65	0,72	0,65	0,62	0,60
Nitrogen. . .	0,50	0,59	0,59	0,58	0,51	0,40	0,51	0,48	0,53
Acid. hydrosulf.	—	vestig.	0,48	0,65	0,70	0,85	0,70	0,90	0,87
Carbon. hydrogen.	—	—	0,41	0,32	0,42	0,52	0,42	0,56	0,40
Temperatura .	52°C.	37°C.	37° C.	45°C.	51°C.	53,8° C.		55°C.	43,5°C.

Auct. analys. Ragsky.

10000 Gramm.	Herculesquelle	Karlsquelle	Ludwigsquelle	Kaiserquelle	Ferdinandsquelle	Franzensquelle
Kali sulfurici. . . .	1,82	1,77	1,515	0,348	0,157	0,021
Calcar. sulfuric. . .	0,48	—	—	—	—	—
Calcar. carbonic. . .	0,75	0,62	0,350	—	—	0,143
Kalii chlorati . . .	—	1,05	1,480	6,261	6,156	4,321
Natrii chlorati . . .	19,00	13,05	17,540	30,082	31,161	39,295
Calcii chlorati . . .	11,70	8,14	9,676	20,730	21,367	26,610
Magnesii chlorati . .	0,18	0,17	0,136	0,294	0,175	0,275
Calcii sulfurati . . .	—	0,23	0,243	—	0,614	—
Natri subsulfurosi . .	—	—	0,059	0,172	0,041	0,047
Magnesii bromati . .	—	—	0,075	—	—	—
Magnesii jodati . . .	—	—	0,002	—	—	—
Calcii sulfhydrati . .	—	—	—	0,795	0,605	1,013
Acidi silicici	0,39	0,34	0,432	0,441	0,443	0,531
Temperatura . . .	56°C.	41,2°C.	45° C.	56,6° C.	51,6° C.	42,2°C.
Pond. specific. . . .	1,002	1,0016	1,002	1,0053	1,0057	1,0059

Auct. analys. F. C. Schneider et J. Köttsdorfer 1872.

Meinberg. (*Lippe-Detmold.*)

16 Unc.	Altbrunn.	Schwefelquelle	Kochsalzquelle	Mineralqu. im Stern in Meinberg	Säuerling am Bellenberg	Neubrunnen
Natr. sulfuric. . . .	1,154	5,844	11,013	1,343	—	4,519
Kali sulfuric. . . .	0,018	0,005	0,042	0,002	0,001	0,015
Magnes. sulfuric. . .	1,149	1,733	—	3,678	0,042	2,521
Calc. sulfuric. . . .	0,280	8,335	13,463	15,164	0,190	3,454
— phosphoric. . .	—	—	—	0,008	—	vestig.
Stront. sulfuric. . .	0,004	0,008	—	—	—	vestig.
Natrii chlorat. . . .	—	—	40,957	—	0,071	—
Magnesii chlorat. . .	—	1,035	6,312	0,244	0,148	0,982
— jodat. . . .	—	—	0,098	—	—	vestig.
Natrii sulfurat. . . .	0,027	0,067	—	0,005	—	0,016
Aluminae	0,001	0,010	0,003	0,030	0,004	—
Calc. carbonic. . . .	0,450	2,149	6,033	1,172	5,021	2.654

Magnes. carbonic. . .	0,153	0,172	0,517	0,172	2,043	0,249
Ferr. carbonic. . . .	0,080	0,008	0,007	0,012	vestig.	0,075
Mangan. carbonic. . .	0,010	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	—
Acid. silicic.	0,060	0,120	0,004	0,080	0,050	0,250
Materiae organic. . .	0,660	—	—	1,450	—	vestig.
	100 digiti cubici aquae continent digitos cubicos.					
Acid. carbonic. . .	131,217	8,11	37,25	7,02	70,6	?
Nitrogen.	0,505	1,41	—	vestig.	—	—
Oxygen.	—	0,08	—	—	—	—
Acid. hydrosulfuric. .	—	2,13	—	?	—	—

Auct. analys. Brandes.

Meran. (*Tyrol. Oesterreich.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	0,067	Natrii chlorat. .	17,550	Calc. bicarbonic.	2,319
— bicarbonic. .	6,458	Magnes. bicarbonic.	0,384	Ferr. bicarbonic.	0,913
Acid. silicic. . . .	0,138	Mater. organic. . .	0,023	Acid. carbonic.	18 digt. c.

Temperatura 9,5° C. *Auct. analys. Bagazzini.*

Mitterbad. (*Ultenerthal. Meran.*) *16 Unc.*

Acidi silicici . . .	0,500	Kali sulfurici . .	1,133
Ferri phosphorici .	0,250	Acidi sulfurici . .	1,310
Ferri sulfurici . .	0,633	Acidi carbonici . .	0,320
Calc. sulfuricae . .	2,544	*Auct. analys. Wittstein.*	

Mergentheim. (*Würtemberg.*) *16 Unc.*

Karlsquelle.

Natrii chlorat. . .	66,754	Kalii chlorat. . .	1,018	Lithii chlorat. . .	0,021
— bromat. . .	0,099	Natr. sulfuric. . .	28,637	Magnes. sulfuric. .	20,684
Calc. sulfuric. . .	12,841	Ferr. carbonic. . .	0,074	— carbonic. .	1,854
— carbonic. .	7,107	Acid. carbonic. . .	10,100	Natrii jodat. . . .	vestig.
Natr. boric, Ammon.	vestig.	Alumin. phosphoric.	vestig.	Acidi silicici . . .	0,595

Temperatura 11° C. *Auct. analys. v. Liebig.*

16 Unc.	Bitterwasser Quelle I	Quelle II
Kalii chlorati . . .	3,801	1,259
Natrii chlorati . . .	111,913	34,293
Magnesii chlorati . .	4,961	0,960
Calcii chlorati . . .	39,475	16,320
Magnesii bromati . .	0,5145	0,130
Magnesii jodati . . .	0,0006	vestig.
Calcariae sulfuricae .	5,468	1,851
Calcariae carbonicae .	0,898	1,206
Magnes. carbonicae .	0,038	0,023
Ferri carbonici . . .	0,031	vestig.
Acidi silicici	0,038	0,246
Acidi phosphorici . .	vestig.	—
Acidi carbonici . . .	1,275	1,236
Mangani	—	vestig.
Temperatura	11° C.	

Auct. analys. v. Liebig.

16 Unc. **Bitterwaser.**

Kalii chlorati . .	1,829	Natri sulfurici . .	94,796	Calc. carbonic.	1,819
Natrii chlorati . .	88,088	Calc. sulfuric. . .	15,480	Acidi silicic. .	1,069
Magnesii chlorati .	29,422	Natrii bromati . .	0,177	Acidi carbonic.	4,122 dig. c.
Lithii chlorati .	0,037	Magnes. carbonic.	3,294	Jodet., Phosph. etc.	vestig.

Auct. analys. Dr. Höring.

Meuselwitz. (*Sachsen-Altenburg.*) *224 Unc.*

Natrii chlorat. . . .	1,32	Calc. sulfuric. . .	20,53	Mangnes. sulfuric. .	17,59
Ferr. carbonic. . .	2,17	Ferr. sulfuric. oxydul.	3,41	— carbonic. . .	14,55
Mater. organic. . .	9,00	Acid. silicic. . . .	12,00	Acid. carbonic. . .	5,66

Temperat. 14° C. Pond. spec. 1,015. *Auct. analys. Stoy.*

Mevedi. (*Ostgothland. Schweden.*)

	16 Unc. Hochbrunnen	*100000 Partes* Intendantenqu.	*16 Unc.* Gustav-Adolph-quelle
Natr. sulfuric. . . .	0,01	0,864	0,01
— bicarbonic. . .	—	2,384	—
Calc. sulfuric. . . .	0,46	—	0,46
Natrii chlorat. . . .	0,32	0,867	0,32
Calc. carbonic. . . .	0,31	2,723	0,80
Magnes. carbonic. .	0,16	2,753	0,16
Ferr. carbonic. . .	0,25	1,724	0,15
Mater extractiv. . .	0,01	—	0,01
Acid. carbonic. . .	} 1,09	3,300	} 1,38
— hydrosulfuric. .		0,351	
— silicic. . . .	—	0,673	—

Auct. analys. Berzelius — Lychnell — Berzelius.

Mingolsheim. (*Baden.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . . .	1,94	Natrii chlorat. . .	0,77	Calcii chlorat.	0,06
— carbonic. . .	1,29	Magnes. carbonic. .	0,16	Calc. carbonic.	0,67
Resinae sulfuratae. .	0,19	Aluminae	0,84	Acid. carbonic.	3,5 digt. c.

Nitrogen. et Acid. hydrosulfuric. 15,25 digt. cub. Temperat. 7° C.

Auct. analys. Salzer.

Mitterbad. Conf. Meran.

Mochingen. Mariabrunnen. (*Bayern.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	0,50	Calc. carbonic. . .	10,50	Acid. silicic. . . .	1,75
— carbonic. . .	0,40	Magnes. carbonic. .	1,25	Mater. organic. . .	1,10

Acid. carbonic. ? *Auct. analys. Vogel.*

Moellendorf. (*Prov. Sachsen. Preussen.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. .	1,1	Natrii chlorat. . . .	1,7	Ferr. carbonic. . .	0,6
— carbonic.	1,9	Calc. carbonic. . . .	1,3	Acid. silicic.	1,3
Acid. carbonic.	7,2 digt. c.	Temperat. 30° C.			

Auct. analys. Rothe.

Monastir. (*Rumelien. Türkei.*)

Ekibi Sou. *10000 Partes.*

Natri bicarbonici . .	0,17	Calc. bicarbonic. .	0,62	Natri phosphorici. .	0,06
Kali bicarbonic . .	0,09	Ferri bicarbonic. .	0,69	Jodet., Chloret. . .	vestig.
Magnes. bicarbonic. .	0,07	Natrii sulfurici. . .	0,05	Acidi silicici . . .	0,06
Acidi carbonici	23,28.				

Auct. analys. M. G. Della Sudda 1861.

Mondorf. (*Luxemburg.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	66,98	Calcii chlorat. .	24,31	Magnes. bromat. .	0,16
Kalii chlorat. . .	1,58	Magnesii chlorat.	3,25	— jodat. . .	vestig.
Calc. sulfuric. . .	12,61	Magnes.carbonic.	0,05	Ferr. carbonic. . .	0,22
Acid. silicic. . . .	0,05	Acid. carbonic. .	1,06 d. c.	Temperat. 25° C.	

Auct. analys. Kerkhof.

Monfalcone. (Montefalcone.) (*Illyrien.*) *16 Unc.*

Magnes. sulfuric. .	6,186	Calc. sulfuric. . .	5,333	Natrii chlorat. . .	84,480
Calcii chlorat. . .	12,160	Calc. carbonic. . .	5,546	Acid. carbonic. .	?
Temperat.	48° C.				

Auct. analys. Vidali.

Mont-Dore. (Mont d'Or.) (*Départ. uy-de-Dôme. Frankreich.*)

10000 Gramm.	de la Madeleine	No. 5 du Pavillon	Rigny	César	Romond
	Sources				
Natri bicarbonici	5,362	5,452	5,375	5,361	5,362
Kali bicarbonici	0,309	0,309	0,232	0,212	0,212
Calcar. bicarbonic. . . .	3,423	3,142	3,092	3,209	2,720
Magnes. bicarbonic. . . .	1,757	1,676	1,628	1,676	1,647
Ferri bicarbonic.	0,207	0,235	0,250	0,258	0,317
Mangani bicarbonic . . . } Rubid., Caes., Lithii . . . }	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Natrii chlorati	3,685	3,630	3,600	3,587	3,578
Natri sulfurici	0,761	0,761	0,751	0,756	0,737
Natri arsenicici.	0,0096	0,0096	0,0096	0,0096	0,0096
Borat., Jodet., Fluoret.. .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Acidi silicici	1,654	1,686	1,653	1,552	1,550
Aluminae.	0,112	0,094	0,101	0,083	0,065
Acidi carbonici.	3,522	3,810	3,644	5,967	4,997
Materiae organ.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
	Centrimetra cubica.				
Oxygenii.	6,5	7,1	7,1	9,8	7,3
Nitrogenii	86,4	104,5	92,5	142,2	100,1
Temperatura.	44,9° C.	41° C.	—	43° C.	—

Auct. analys. Lefort.

Montione. (*Arezzo. Toscana.*) *100 Part.*

Natrii chlorat . . .	0,09	Natr. bicarbonic. .	0,15	Magnes. carbonic. .	0,14
Calc. carbonic. . .	0,08	Ferr. carbonic. . .	0,01	Acid. carbonic. . .	0,30

Auct. analys. Fabroni.

Montecatini. (*Val Nievole. Toscana. Italien.*)

Sorgenti

1000 Gramm.	Terme Leopoldine	del Cratere	del Tettucio	del Rinfresco	della Regina	della Cava	delle Tamerici	del Angiolo	della Torretta	Media	del Villino	della Fortuna	di Martinelli	di Tintorini	della Speranza
Natrii chlorati . . .	18,917	9,519	4,608	4,004	7,194	5,647	8,844	11,055	11,799	9,535	7,505	10,973	8,302	11,761	8,285
Magnes. chlorati . .	0,645	0,487	0,451	0,175	0,246	0,201	0,141	0,123	0,627	1,021	0,118	0,163	0,291	0,461	0,545
Calcii chlorati . . .	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0,899
Calc. sulfuric. . . .	2,331	1,201	0,522	0,518	0,860	0,568	0,852	1,060	0,624	0,855	0,274	0,014	0,893	1,937	0,223
Kali sulfuric. . . .	0,303	0,163	0,058	0,092	0,162	0,132	0,037	0,137	0,099	0,180	0,087	0,267	—	0,217	—
Natri sulfuric. . . .	0,071	0,112	0,309	—	0,033	0,343	0,155	0,383	0,648	0,424	0,244	0,899	0,486	0,169	0,289
Magnes. sulfuric. . .	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0,364	—	0,447
Calc. carbonic. . .	0,475	0,241	0,024	0,258	0,309	0,146	0,285	0,434	0,486	0,423	0,432	0,144	0,018	0,357	0,072
Magnes. carbonic. .	0,022	0,139	0,073	0,027	0,006	0,110	0,083	—	0,009	0,009	0,103	0,711	0,411	0,037	0,051
Natri carbonici. . .	0,213	0,327	—	—	—	—	0,088	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphor., Calc., Alum. }									0,001	vestig.	—		—	—	—
Ferr., Mangan. . . }	0,015	0,015	0,008	0,003	vestig.	vestig.	0,009	0,007	—	—	—	0,019	—	—	—
Acid. silic. . . . . }									0,005	0,001	—		0,002	0,007	0,037
Jodet., Bromet., Natrii, Magnesii.	—	—	vestig.	vestig.	—	—	—	—	vestig.	vestig.	—	—	—	—	0,022
	Cent. cub.		*Grammata.*												
Acidi carbonici . .	184	110	0,286	0,233	0,277	0,190	0,245	0,187	0,304	0,232	0,542	0,355	0,472	0,006	0,250
Oxygenii	5	4	0,065	0,104	0,022	0,042	vestig.	vestig.	0,065	0,069	0,032	0,014	0,023 }	0,011	0,025
Nitrogenii	34	42	0,192	0,148	0,100	0,167	vestig.	0,001	0,106	0,104	0,152	0,162	0,094 }		0,070
Temperat.	31°C.	25°	28°	28°	19°	17°	19°	18°	23°	20°	18°	18°	19°	19°	18°
Auct. analys.	*Dupuis. 1859*		*Piria Targioni Taddei 1857.*		*Casanti 1854*		*Giuntini Possenti. 1860*		*Buonamici 1861*		*Bechi 1848*	*Targioni Tozzetti 1848*		*Casanti 186[illegible]*	*Mori 1861*

St. Moritz. (*Graubündten. Schweiz.*)

10000 Gramm.	Alte Quelle	Paracelsus-quelle
Calcariae carbonicae . . .	7,264	12,832
Magnesiae carbonicae . .	1,254	2,412
Ferri carbonici	0,327	0,454
Mangani carbonici . . .	0,041	0,059
Natri carbonici	1,914	2,935
Natrii chlorati	0,389	0,404
Natri sulfurici	2,723	3,481
Kali sulfurici	0,164	0,205
Acidi silicici	0,381	0,495
Acidi phosphorici	0,001	0,006
Aluminae	0,003	0,004
Brom., Jod., Fluor. . . .	vestig.	vestig.
Acidi carbonici	996,5 C. C.	8291 C. C.
Oxygenii	0,8 C. C.	—
Nitrogenii	2,7 C. C.	—
Temperatura	6° C.	5,5° C.
Pond. specific.	1,00215	1,00239

Auct. analys. de Planta et Kekulé 1855.

10000 Gramm.	Quelle alte	Quelle neue		Quelle alte	Quelle neue
Lithii chlorati. .	0,085	0,088	Stront. carbonic. . .	0,009	0,009
Natrii chlorati .	4,376	3,468	Magnes. carbonic. .	12,934	13,269
Natrii bromati .	0,054	0,001	Mangani carbonici .	0,383	0,404
Natrii jodati .	0,0013	0,0002	Ferri carbonici . .	2,400	2,802
Natrii fluorati . .	0,063	0,174	Ferri oxydati hydrat.	—	0,611
Natri nitrici . .	0,033	0,072	Acidi silicici . . .	4,017	5,344
Natri borici . .	0,861	0,528	Acidi phosphorici . .	0,016	0,014
Natri sulfurici .	30,741	32,110	Aluminae	0,005	0,008
Kali sulfurici . .	1,438	1,480	Barytae, Caesii, Arseni, Cupri, Mater. organic.	vestigia.	vestigia.
Natri carbonici .	19,246	12,827			
Ammoni carbonici	0,201	0,175	Acidi carbonici . .	150091 C. C.	155316 C. C
Calcar. carbonic.	85,202	90,413			

Auct. analys. A. Husemann 1874.

Mortajone. (*Toscana. Italien.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . . .	21,32	Calc. carbonic.	4,26	Kalii chlorat. . .	1,59
Ferr. carbonic. . .	0,06	Magnes chlorat.	0,06	— jodat. . . .	0,53
Magnes. carbonic. .	0,06	Acid. carbonic.	6,8 digt. c.	Temperatura . .	26°C.

Auct. analys. Giuli.

Mseno (Mscheno). (*Bez. Libochowitz. Böhmen.*)

10000 Gramm	Quellen links	Quellen Mitte	Quellen rechts
Natrii chlorati . . .	0,076	0,068	0,074
Kali sulfurici . . .	0,235	0,218	0,203
Natri sulfurici . . .	1,526	1,251	1,181
Calcariae sulfuricae .	2,988	2,423	2,638
Calcariae carbonicae .	—	0,051	0,063
Magnesiae sulfuricae .	0,602	0,817	0,973

	links	Mitte	rechts
Magnesiae carbonicae	—	0,025	0,023
Ferri sulfurici oxydulati	0,213	0,534	0,646
Ferri carbonici . .	—	0,061	0,073
Aluminae phosphoricae	0,063	0,074	0,189
Acidi silicici	0,427	0,467	0,343
Acidi carbonici . . .	1,124	2,128	2,725

Auct. analys. Lerch 1861.

Müllheim. (*Baden.*) *1000 Gramm.*

Natr. sulfuric. . .	0,051	Kali sulfuric. .	0,017	Calcii-chlorati .	0,04
Calc. carbonic. . .	0,359	Magnes. carbonic.	0,054	Acid. silicic. . .	0,02
Acid. nitric. . . .	vestig.	Acid. carbonic. .	7,9 C.C.	Nitrog. Aër. atmosph.	5,0

Auct. analys. v. Babo 1857.

Muskau. (*Schlesien, Preussen.*)

16 Unc.	Hermanns-brunnen	Bade-quelle	Neue Quelle
Natrii chlorat. . . .	0,434	3,413	—
Natr. sulfuric. . . .	0,527	0,905	—
Kali sulfuric. . . .	0,037	0,136	0,251
Calc. sulfuric. . . .	3,535	16,700	0,275
— carbonic. . . .	—	—	0,150
Magnes. sulfuric. . .	0,659	1,121	—
— carbonic. . . .	—	—	0,132
Mangan. sulfuric. oxydul.	0,055	0,167	—
Ferr. sulfuric. oxydul.	1,526	6,020	0,432
Ferr. carbonic. . . .	1,386	3,000	0,201
Alumin.	0,144	0,421	—
— sulfuric. . . .	—	—	1,500
Acid. silicic. . . .	0,292	0,516	0,250
— crenic. . . .	0,078	0,407	0,750
— carbonic. . . .	vestig.	vestig	2,97 digt. c.
— hydrosulfuric. .	—	—	1,057 digt. c.
Temperatura . . .	12^0 C.		

Auct. analys. Duflos. Lampadius.

Nammen. (*Minden. Preussen.*) *16 Unc.*

Calc. sulfuric.	13,28	Natr. sulfuric. .	1,54	Magnes. sulfuric.	1,36
— carbonic.	1,43	— carbonic. .	0,45	— carbonic.	0,36
Calcii chlorat.	0,59	Magnesii chlorat.	0,14	Natrii chlorat.	0,06
Alum. et Acid. silic.	0,05	Joduret., Mat. res.	vestig.	Acid. hydrosulf.	2,32
Acid. carbonic.	1,12 dig. c.	Aëris atmosph.	1,06 dig. c.		

Nauheim. (*Prov. Hessen. Preussen.*)

1000 Gramm.	Kurbrunn.	Salzbrunn.	Grosser Sprudel	Friedrich Wilhelm Soole	Kleiner Sprudel	Alkali Säuer
Natri chlorat.	14,200	20,900	23,500	35,100	22,400	0,7
Calcii chlorat.	1,300	2,100	2,300	2,750	1,850	0,0
Magnesii chlorat.	0,390	0,400	0,550	—	0,530	0,1
— bromat.	0,005	0,007	0,008	0,010	0,007	ves
Calc. bicarbonic.	1,400	1,500	1,900	2,360	1,750	0,3
Ferr. bicarbonic.	0,026	0,020	0,055	0,045	0,045	0,0
Magnes. bicarbonic. . . .	0,005	0,010	0,015	0,010	0,012	ves

	Kurbrunn.	Salzbrunn.	Grosser Sprudel	Friedrich Wilhelm-Soole	Kleiner Sprudel	Alkalischer Säuerling
sulfuric.	0,100	0,120	0,110	0,065	0,012	0,012
silic. et vestig. Alum.	0,018	0,020	0,025	0,026	0,020	0,011
arsenicic.	0,0002	0,0002	0,0004	vestig.	0,0003	vestig.
Salium nitric. Ammon., ., Kali. Mater. organ.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
eratura	21° C.	24° C.	35° C.	39° C.	27,5° C.	19,5° C.
	Centimetra cubica					volum.
carbonici.	1300	?	600	—	1000	0,088

Auct. analys. Chatin 1856.

16 Unc. Soolbäder:	Friedr.Wilh.Sprudel	Grosser Sprudel
Natrii chlorati	265,42	181,24
Kalii chlorati	1,45	4,02
Calcii chlorati	21,96	14,86
Magnesii chlorati	3,91	2,60
Natrii bromati	0,072	0,077
Ferri bicarbonici	0,384	0,507
	Auct. analys. Avenarius.	*Bromeis.*

Nectaire. Conf. Saint-Nectaire.

Nenndorf. (*Prov. Hessen. Preussen*)

16 Unc.	Trinkquelle	Badequelle	Quelle unter dem Gewölbe
Calc. sulfuric. . .	8,121	5,461	7,183
— carbonic. . .	3,381	3,541	4,286
Magnes. sulfuric. .	2,318	1,812	2,315
Natr. sulfuric. . .	4,549	1,995	5,681
Kali sulfuric. . .	0,339	0,135	0,152
Magnesii chlorat. .	1,851	0,515	1,711
Acid. silicic. . . .	0,162	0,091	0,012
Calc. sulfhydrati. .	0,555	0,134	0,390
	Centimtra cubica.		
Acid. hydrosulfuric.	21,156	7,900	70,595
Acid. carbonic. . .	86,517	146,783	101,957
Nitrogen.	10,151	32,450	10,147
Carbon. hydrogenat.	0,856	0,230	0,158

Auct analys. Bunsen.

Badesoole. *16 Unc.*

chlorat.	409,221	Kalii chlorat.	4,792	Calcii chlorat. .	5,772
s. chlor.	14,296	Calc. sulfuric.	38,175	Calc. carbonic. .	0,986
sulfhydrat.	0,091	Ammon.,Acid silic. vestig.		Bituminis . . .	vestig.
hydrosulf.	3,7 Cent. c.	Acid. carbonic.	76,48 Cent. c.		
ratura . .	13,6° C.				

Auct. analys Bunsen.

Mutterlauge. *Pond. spec. 1,263. 100 Partes.*

chlorat. .	12,517	Calcii chlorat. . .	9,600	Magnesii chlorati. .	6,124
chlorat. . .	0,126	Ferr. chlorat. . .	0,068	— bromat. . . .	0,132
sulfuric. . .	0,026	Aluminii chlorat. .	0,221		

Auct. analys. Bunsen.

Neris. (*Départ. de l'Allier. Frankreich.*)

1000 Gramm.	Puits de César	Puits de la Croix	Puits du Jardin
Natr. bicarbonic. .	0,417	0,417	0,324
Kali bicarbonic. .	0,013	0,012	0,006
Magnes. bicarbonic.	0,006	0,006	0,006
Calc. bicarbonic. .	0,145	0,146	0,075
Ferr. bicarbonic. .	0,004	0,003	vestig.
Natr. sulfuric. . .	0,389	0,385	0,331
Natrii chlorat. . .	0,175	0,178	0,238
Jodur. et Fluoruret.	vestig.	vestig.	vestig.
Acid. silicic. . . .	0,112	0,103	0,074
Mater. organic. .	vestig.	vestig.	vestig.
	100 volum.	Centim. cubic.	Cent. cub.
Nitrogen.	88,52 Vol.	10,2	10,84
Acid. carbonic. . .	11,48 Vol.	0,039	0,023
Oxygen.	—	1,1	1,19
Temperatura . .	45° C.	52°C.	25°C.

Auct. analys. Lefort 1857.

Neuenahr. (*Rheinprovinz. Preussen.*)

10000 Gramm. Augustenquelle.

Natri bicarbonici .	10,88	Magnes. bicarbon. .	3,40	Acidi silicic. . .	0,3
Natrii chlorati . .	0,68	Calcar. bicarbon. .	3,23	Acidi carbonici . .	12,5
Natri sulfurici . .	0,78	Aluminae	0,07	*Auct analys. Bischoff.*	

Neuhaus. (*Unterfranken. Bayern.*)

16 Unc.	Bonifacius-quelle	Marienquelle	Elisabeth-quelle	Hermanns-quelle
Kalii chlorat. . . .	3,474	4,341	2,109	2,788
Natrii chlorat. . . .	113,445	122,482	69,288	92,779
Lithii chlorat. . . .	0,007	0,007	0,007	0,007
Calcii chlorat. . . .	9,948	7,253	5,091	7,372
Magnes. sulfuric. . .	10,808	7,437	5,542	8,022
— carbonic. . . .	0,192	3,270	2,364	1,977
Calc. sulfuric. . . .	6,327	11,669	6,906	10,759
— carbonic. . . .	8,363	7,987	7,472	7,545
Ferr. carbonic. . . .	0,194	0,065	0,081	0,188
Acid. silicic.	0,219	0,204	0,197	0,273
— carbonic. . . .	18,241	19,555	16,594	16,788
Bromur.,Jodur.,Mangan. Alumin. phosphoric. etc.		v e s t i g i a.		
Temperatura	9° C.	9° C.	8,7° C.	8,7° C.

Auct. analys. v. Liebig 1856.

Neuhaus. (*Bezirk Cilli. Steiermark.*) *16 Unc.*

Natr. carbonic. . .	0,046	Magnes. carbonic. .	0,694	Calc. carbonic. . .	1,1
— sulfuric. . .	0,135	Kali sulfuric. . . .	0,098	Natrii chlorat. . .	0,0
Acid. carbonic. . .	2,684	Ferr. carb., Alumin., Acid silicic. vestig.			
Temperatura . .	35° C.			*Auct. analys. Hruschauer.*	

Neumarkt. (*Bayern.*) *16 Unc.*

Magnes. sulfuric.	2,70	Magnes. chlorat. . . .	0,75	Calc. sulfuric. .	0,40
— carbon. .	0,25	Kalii chlorat.	0,75	— carbonic. .	1,20
Ferr. carbon. .	0,10	Acid. crenic. et Natr. acetic.	0,80		
Acid. carbonic. .	1,5 d. c.	Acid. hydrosulfuric. .	0,4 d. c.	*Auct. analys. Vogel.*	

Neuragoczy (*bei Halle a. d. Saale Preussen.*)

10000 Gramm.	Brunnen I.	Brunnen II.		Brunnen I.	Brunnen II.
Acidi silicici . .	0,316	0,300	Natri sulfurici . .	5,008	—
Aluminae	0,212	0,134	Natrii chlorati . .	101,000	47,205
Ferri carbonici . .	0,268	0,406	Mater. organic. . .	0,549	0,266
Kali sulfurici . .	3,006	3,210	Magnesii chlorati .	—	0,536
Calcar. carbonic. .	2,130	1,368	Magnes. carbonic. .	—	0,670
— sulfuric. . .	3,224	3,519	Acidi carbonici . .	2,521	2,470
Magnes. sulfuric. .	1,447	—	Temperatura . . .	14,5° C.	11°C.

Auct. analys. Siewert.

Neusalzwerk. Conf. Rehme.

Nezdenitz. (*Kreis Olmütz. Mähren.*) *40 Unc.*

Natr. bicarbonic .	23,22	Natrii chlorat. . .	18,62	Calc. bicarbon.	6,64
Magnesii chlorat. .	3,15	Magnes. bicarbonic.	3,43	Calcii chlorat.	1,71
— jodat. . . .	1,46	Ferr. bicarbonic. .	1,20	Acid. carbonic.	20 digt. c.
— bromat. . .	0,02	Temperatura . . .	11°C.	*Auct. anal. Ehrmann 1846.*	

Nidelbad. (*Cant. Zürich. Schweiz.*) *16 Unc.*

Kali carbonic. . .	0,008	Natr. carbonic. . .	0,118	Magnes. carbonic. .	0,134
Calc. carbonic. . .	1,161	Mangan. carbon. .	0,028	Ferr. carbonic. . .	0,018
Aluminae	0,006	Acid. silicic. . . .	0,070	Mater. organic. . .	1,421
Acid. hydrosulfuric.	?	Temperatura. . .	12,5°C.	*Auct. analys. Loewe.*	

Niederbronn. (*Elsass.*) *1000 Gramm.*

Natrii chlorat. . .	3,089	Kalii chlorat. . .	0,133	Calc. carbonic. . .	0,179
— bromat. . .	0,011	Lithii chlorat. . .	0,004	— sulfuric. . .	0,074
Calcii chlorat. . .	0,794	Magnes. carbonic. .	0,006	Ferr. carbonic. . .	0,010
Magnesii chlorat. .	0,312	Ferr. et Mangan. silicic.	0,015	Acid. silicic. . . .	0,001

Ammon. chlorat., Natrii jodat., Aluminae, Acid. arsenicos. vestig.
Acid. carbonic. . . 10,64 Cent. c. Nitrogen. . . 17,66 Cent. cub. Temp. 17,7° C.

Auct. analys. Kosmann.

Nieder-Langenau. (*Schlesien. Preussen.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	0,069	Kali sulfuric. . .	0,224	Natr. carbonic. . .	1,280
Lithon. carbonic. .	0,003	Calc. carbonic. . .	2,799	Magnes. carbonic. .	1,367
Ferr. carbonic. . .	0,289	Mangan. carbonic. .	0,039	Alum. phosphoric. .	0,009
Acid. silicic. . . .	0,414	Acid. arsenic. . .	vestig.	Acid. carbonic. . .	21,404

Temperatura 9° C. *Auct. analys. Poleck 1850.*

Niedernau. (*Würtemberg.*)

Trinkquelle. *16 Unc.*

Calc. carbonic. . .	3,50	Magnes. carbonic. .	0,80	Magnesii chlorat. .	0,30
Ferr. carbonic. . .	0,75	— sulfuric. . .	0,90	Natrii chlorat . .	0,20
Acid. silicic. . . .	0,07	Materiae extractiv. .	0,40	Acid. carbonic.	26,5d.c.
— hydrosulfur. .	vestig.	Temperatura 15° C.		*Auct. analys. Georgi.*	

Niederselters. Conf. Selters.

Niederwyl. (*Aargau. Schweiz.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	0,10	Natr. carbonic. . .	0,21	Magnes. carbonic. .	0,2[illegible]
Calc. carbonic. . .	1,17	Acid. silicic. . . .	0,21	Acid. carbonic. . .	1,0[illegible]
Temperatura 10° C.				*Auct. analys. Bauhof.*	

Nierstein. Conf. Sironabad.

Nordsee. (*Oceanus septentrionalis.*)

10000 Partes.	Helgoland.	Norderney.
Natrii chlorati	285,8	248,4
Kalii chlorati.	5,9	13,5
Magnesiae chlorati . .	36,1	24,2
Magnesii sulfuric. . . .	3,0	20,6
Calcariae sulfuric. . . .	40,1	12,0
Pond. spec.	1,0243	1,023
Auct. analys	*Kappel.*	*Clemm.*

Nunziante. (*Italien.*) *10000 Gramm.*

Natri bicarbon. .	12,399	Kali sulfurici . .	4,297	Calcii chlorati .	0,705
Magnes. bicarbon.	6,250	Natri sulfurici . .	1,258	Magnes. chlorati	3,092
Kali bicarbonic . .	3,993	Magnes sulfuric. .	0,065	Calc. phosphoric.	0,065
Calc. bicarbonic. .	3,255	Kalii chlorati . .	7,639	Ferri oxydati	0,170
Ferri bicarbonici .	0,573	Natrii chlorati .	1,909	Acidi silicici. .	0,390
Temperatura 30,8° C.		Pond. spec. 1,0047		Acidi carbonic.	7610 C.C.
		Auct. analys. Ricci 1831.			

Ober-Lahnstein. (*Prov. Nassau. Preussen.*) *16 Unc.*

Natr. carbonic. .	11,160	Natrii chlorat. .	2,500	Magnes. sulfuric. .	2,8[illegible]
Calc. sulfuric. . .	1,444	Ferr. carbonic. .	0,125	— carbonic. .	0,8[illegible]
Acid. silicic. . .	0,083	Acid. carbonic. .	16,22d.c.	*Auct. analys. Amburger.*	

Obermendig (Obermennig). (*Andernach. Preussen.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	0,80	Natrii chlorat. . . .	0,70	Ferr. carbonic.	0,80
— carbonic. . .	0,80	Calc. carbonic. . .	2,00	Acid. carbonic.	28 digt.
			Auct. analys. Funke.		

Obladis. (*Tyrol. Oesterreich.*)

	Sauerbrunnen *16 Unc.*	Sauerbrunnen *1000 Part.*	Schwefelquelle *16 Unc.*	Schwefelquelle *1000 Part.*
Natr. sulfuric. . . .	0,330	0,043	0,375	0,049
Ferr. carbonic. . . .	0,044	0,006	0,040	0,005
Calc. sulfuric. . . .	1,294	0,168	8,078	1,052
— carbonic. . . .	8,263	1,070	2,546	0,331
Magnes. sulfuric. . .	2,762	0,359	2,878	0,375
— carbonic. . . .	0,060	0,008	0,341	0,044
Magnesii chlorat. . .	0,038	0,005	0,040	0,005
Acidi silicic.	0,020	0,002	0,070	0,009
— carbonic. . . .	12,634	1,645	1,494	0,1946
— hydrosulfuric. .	—	—	0.002	0,00028
Temperatura	6,5° C.	—	8,5° C.	—

Auct. analys Hlasiwetz.

Ofen et Pesth. (*Ungarn.*)

1000 Gramm.	Kaiserbad	Blocksbad	Elisabeth-quelle	Hildegarde-quelle	Böck's Bitterqu.
Magnes. sulfuric. . . .	—	—	2,506	6,870	9,186
Kali sulfuric.	0,124	0,062	0,140	7,380	0,184
Magnes. carbonic. . . .	—	0,109	0,103	—	0,018
Natr. sulfuric.	0,042	0,369	6,413	8,088	14,042
Calc. sulfuric.	0,074	0,134	0,517	1,045	0,947
— carbonic.	0,388	0,537	0,112	0,206	0,050
Natr. crenici	0,012	—	—	—	—
Natrii chlorat.	0,089	0,264	0,803	1,488	1,218
Magnesii chlorat. . . .	0,139	0,031	—	—	—
Natr. phosphoric. . . .	0,005	0,015	—	—	—
Calc. phosphoric. . . .	0,004	vestig.	—	—	—
Alumin. phosphoric. . .	0,005	0,014	—	—	—
Aluminae	—	—	0,015	0,013	—
Ferr. carbonic . . .	0,003	0,005	vestig.	—	0,006
Lithon. carbonic. . . .	0,034	—	—	—	—
— phosphoric. . . .	—	0,003	—	—	—
Acid. silicic.	0,001	0,010	0,005	0,013	0,004
Mater. bitumin., Bareginae	0,054	0,010	—	—	—
		Centimetra	cubica.		
Acid. carbonic. . . .	305	492	6,936	62,37	4,106
— hydrochloric. . . .	vestig.	vestig.	—	—	—
Nitrogen.	vestig.	54	—	—	—
Temperatura	61,3° C.	45° C.	15° C.	15,5° C.	
Auct. analys.	*Joh. 1849*	*Molnár*	*Redtenbacher 1853*	*Molnár 1857*	*Molnár 1857*

Kaiserbad. Trink- oder Heilquelle. *10000 Partes.*

Natri sulfurici . .	2,734	Magnes. carbonic. .	0,336	Acidi carbonici. .	2,704
Natrii chlorati . .	2,597	Alumin. phosphoric.	0,013	Acidi hydrosulfuric.	0,0023
Natri carbonici . .	1,353	Alumin. silicic. . .	0,034	Temperat. 57° C.	
Lithoni carbonic. .	0,138	Acidi silicici . . .	0,315	Pond. spec. 1,0012.	
Calc. carbonic. . .	2,885	Materiae organic. .	0,040		

Auct. analys Pohl 1859.

Kaiserbad. Amazonenquelle. *10000 Partes.*

Kali sulfurici . . .	0,088	Magnes. chlorati .	0,220	Acidi silicici . . .	0,161
Natri sulfurici . .	1,256	Alumin. phosphoric.	0,020	Materiae organ. . .	0,624
Lithoni sulfurici . .	0,256	Magnes. carbonic. .	1,140	Acidi carbonici . .	3,465
Ammon. chlorat. .	0,014	Ferri carbonici . .	0,0037	Temperat. 28° C.	
Lithii chlorati . .	0,384	Calc. carbonic. .	2,489	Pond. spec. 1,0008.	

Auct. analys. Pohl 1859.

Aqua salina amara ferruginosa.

Eisenhaltiges Bitterwasser. *1000 Partes.*

Ferr. carbonic. . .	0,060	Calc. carbonic. . .	0,530	Magnes. carbonic. .	0,055
Mangan. carbonic. .	0,073	Aluminae	0,004	Acid. silicic. . . .	0,041
Magnesii chlorat. .	0,377	Magnes. sulfuric. .	4,430	Kali sulfuric. . .	0,009
Natr. sulfuric. . .	2,931	Mater. bitumin. . .	0,004	Acid. carbonic. . .	0,696
Calc. sulfuric. . .	1,024				

Auct. analys. Daniel Wagner.

Bittersalzquellen zu Ofen. *16 Unc.*

	Neuwörther Quelle	Hausnersche Quelle.		
Natrii chlorat. . . .	18,849	19,879	Calc. carbonic. .	1,80
Kali sulfuric. . . .	6,886	6,871	Magnes. carbonic. .	1,45
Natr. sulfuric. . . .	75,934	127,813	Natrii chlorat. .	8,09
Calc. sulfuric. . . .	10,291	11.626	Kali sulfuric. . .	0,69
Magnes. sulfuric. . .	59,306	99,374	Natr. sulfuric. . .	62,53
Acid. silicic. . . .	0,643	0,810	Calc. sulfuric. . .	5,43
Calc. bicarbonic. . .	2,958	1,717	Magnes. sulfuric. .	35,45
Magnes. bicarbonic. .	1,851	3,174	Alumin. sulfuric. .	0,36
Aluminae.	0,049	0,061	Acid. silicic. . .	0,19
Acid. carbonic . .	3,100	2,726	— carbonic. . .	3,00?

Auct. analys. Say. *Redtenbacher.*

Olmütz. (*Mähren. Oesterreich.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	0,250	Natrii chlorat. . .	0,149	Calc. sulfuric. .	0,066
— carbonic. . .	0,158	Magnes. carbonic. .	1,433	— carbonic. .	0,058
Acid. silicic. . . .	0,016	Mater. extractiv. .	0,050	Acid. hydrosulfur.	2,224 d. c.

Auct. analys. Schrötter.

Orb. (*Prov. Hessen-Nassau. Preussen.*)

16 Unc.	Ludwigsquelle	Philippsquelle
Natrii chlorat.	248,450	136,580
Magnesii chlorat.	8,978	8,662
— jodat.	0,0007	0,0005
— bromat.	0,006	0,115
Kali sulfurici	0,430	3,443
— carbonic.	4,182	—
Natr. sulfuric.	—	1,756
Calc. sulfuric.	19,745	10,270
— carbonic.	16,443	12,602
Magnes. carbonic. . . .	0,714	0,133
Ferr. carbonic.	0,465	0,413
Acid. silicic.	0,1305	0,110
Mangan., Alumin., Lithon., Acid. boric., Ammon etc.	2,813	1,57
Acid. carbonic.	?	27,77
Temperatura.	15,5° C.	15,5° C.

Auct. analys. Rummel. *Scherer.*

Oestring. (*Prov. Nassau. Preussen.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat.	9,159	Kali sulfuric.	0,258	Natr. sulfuric	9,393
Calc. sulfuric.	0,262	Magnes. sulfuric.	0,783	Calc. carbonic.	1,784
Ferr. carbonic	0,011	— carbonic.	0,368	Aluminae	0,009
Acid. silicic.	0,102	Acid. hydrosulfuric.	0,175	Acid. carbonic.	0,163

Temperat 14° C. Pond. spec. 1,00176. *Auct. analys. Wandsleben.*

Oeynhausen. Neusalzwerk. (*Prov. Westfalen. Preussen.*)

16 Unc. Thermasole.

Natrii chlorat.	256,39	Kali sulfuric.	0,361	Calc. sulfuric.	23,00
Magnesii chlorat.	8,28	Magnes. sulfuric.	20,00	— carbonic.	6,67
— bromat.	0,05	Mangan. carbonic.	0,01	Ferr. carbonic.	0,51
Acid. silicic.	0,35	Temperat. 33° C.		Acid. carbonic.	10,97

Conf. etiam Rehme. *Auct. analys. Bischof.*

Bitterbrunnen. *1000 C. C.*

Natrii chlorati	12,062	Calcariae sulfuricae	3,244
Magnesii chlorati	0,770	Calcariae carbonicae	0,560
Calcii chlorati	0,032		

Auct. analys. Finkener.

Osnabrück. (*Prov. Hannover.*)

Aqua salina ferruginosa in horto Goslingiano. *16 Unc.*

Natrii chlorati	84,48	Calc. bicarbonic.	0,33	Bromet., Kali,	
Magnesii chlorati.	1,63	Ferri bicarbonic.	0,21	Strontian., Alumin.,	
Calc. sulfuric.	10,96	Acidi silicici	0,07	Materiae organ.	vestig.
Temperat. 11,5° R.		Acidi carbonici	4,17		

Auct. analys. Kemper 1860.

Ottensen. (*Prov. Schleswig-Holstein. Preussen.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric.	1,60	Natrii chlorat.	0,60	Magnes. carbonic.	0,20
— carbonic.	1,20	Calc. carbonic.	2,80	Ferr. carbonic.	0,55
Aluminae	0,05	Resin. et. Mat. extract.	0,07	Acid. carbonic.	0,5 ?

Auct. analys. Schmeiser.

Paderborn. (*Prov. Westphalen. Preussen.*) *16 Unc.*

Inselbad.

Natrii chlorat.	0,29	Natr. sulfuric. cryst.	0,66	Calc. sulfuric.	0,14
Acid. silicic.	0,18	Ferr. bicarbonic.	0,45	Calc. bicarbonic.	1,80
Magnes. bicarbonic.	0,46	Acid. crenic. huminic. etc.	0,80	Acid. carbonic.	?

Auct. analys. Raymond.

Parchim. (*Mecklenburg-Schwerin.*) *16 Unc.*

Ferr. carbonic.	0,483	Calc. carbonic.	0,505	Magnes. carbonic. .	0,004
Magnesii chlorat.	0,194	— sulfuric.	0,156	— sulfur. cryst. .	0,121
Natrii chlorat	0,118	Mater. extractv.	0,031	Acid. silicic. . . .	0,200
Oxygen. . .	0,051 digt. c.	Nitrogen . .	0,686 digt. c.	— carbonic.. . .	1,75

Temperat. 11,5° C. Pond. spec. 1,0002 *Auct. analys. Krüger.*

Passy. Paris. (*Frankreich.*) *36 Unc.*

Aqua depurata.

Calc. sulfuric. . .	88,80	Magnes. sulfuric. .	45,40	Alum. sulfuric. . .	15,20
Ferr. sulfuric. . .	2,41	Natrii chlorat. . .	13,40	Acid. carbonic. . .	?

Auct. analys. Deyeux.

Patradschik. (*Griechenland.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	40,00	Calcii chlorat. . .	2,75	Magnesii chlorat.	3,60
Magnes. sulfuric. .	4,80	Calc. carbonic.. . .	1,80	Acid. carbonic.	4 digt. c.
Bromet. Jodet. etc.	vestig.	— sulfuric. . . .	1,30	— hydrosulf.	3 digt. c.

Auct. analys. Landerer.

Peiden. (*Graubündten. Schweiz.*)

10000 Gramm.	St. Lucius-quelle.	Frauen-quelle.		St. Lucius-quelle.	Frauen-quelle.
Calcar. carbonic.	9,508	9,777	Magnes. sulfuric.	—	3,004
Magnes. carbonic.	2,481	4,096	Calcar. sulfuric.	5,803	13,196
Ferri carbonic. .	0,169	0,300	Acidi silicici . .	0,207	—
Natrii chlorati. . .	2,195	—	Mater. organic. . .	—	0,261
Magnesii chlorati .	—	2,536	Acidi carbonici .	16,764	10,400
Natri sulfurici . .	9,496	7,610	Temperatura	9° C.	?
Kali sulfurici . .	0,671	—			

Auct. analys. Planta-Reichenau. Capeller. 1862.

Petersthal. (*Baden.*)

16 Unc.	Stahlquelle	Gasquelle	Salzquelle
Natr. sulfuric.	6,06	5,16	6,54
Kali sulfuric.	0,57	0,75	0,60
Natrii chlorat.	0,30	0,23	0,35
Calc. carbonic.. . . .	11,61	10,57	11,58
Magnes. carbonic.. . .	3,50	2,97	4,48
Ferr. carbonic.. . . .	0,35	0,23	0,34
Natr. carbonic. . . .	0,46	0,51	0,28
Lithon. carbonic. . . .	0,04	0,11	0,02
Alumin. phosphoric. . .	0,05	0,02	0,02
Acid. silicic..	0,09	0,68	0,68
— carbonic..	33,3 digt. c.	33,1 digt c.	34,2 digt. c.
Temperatura	10° C.	9° C.	9,7° C.

Auct. analys. Bunsen.

Petsengéd. (Pötsching.) (*Com. Oedenburg.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat.	0,300	Natr. sulfuric.	3,850	Calc. carbonic.	3,666
Magnes. carbonic.	1,466	Magnesii chlorat.	0,233	— sulfuric.	0,666
Acid. silicic.	0,133	Ferr. oxydulat.	0,833	Acid. carbonic.	39,8 digt.c.

Auct. analys. Jaquin.

Pfäfers. (Favières.) (*Cant. St. Gallen. Schweiz.*)

Kesselbrunnen *10000 Gramm.*

Calc. carbonic.	1,422	Magnes. sulfuric.	0,197	Materiae organ.	0,110
Magnes. carbonic	0,292	Calc. sulfuric.	0,073	Acidi carbonici	2240 C. C.
Natrii chlorati	0,515	Aluminae	0,011	Nitrogenii	1990 C. C.
Calcii chlorati	0,030	Ferri oxydati	0,009	Oxygenii	700 C. C.
Natrii bromati	0,0005	Silicat., Calcariae, Magnes. et Alumin.	0,155	Temperat. 37° C.	
Natrii jodati	0,0022			Pond. spec. 1,0003.	
Natri sulfurici	0,092				

Auct. analys. Loewig. 1841.

Pierrefonds. (*Dép. de l'Oise. Frankreich.*) *1000 Gramm.*

Source sulfureuse. Schwefelquelle.

Calcii sulfurat.	0,0156	Calc. et Natr. sulfuric.	0,0260
Acid. silicic., Alumin., Kali, Mat. organ.	0,0500	Calc. et Magnes. bicarbonic.	0,2100
		Natrii et Magnesii chlorat.	0,0220
Acid. carbonic.	vestig.	Acid. hydrosulfuric.	0,0022

Temperat. 12,4° C. *Auct. analys. M. O. Henry 1846.*

Source ferrugineuse. Eisenquelle. *1000 Gramm.*

Calc. et Magnes. bicarbonic.	0,970	Ferr. bicarbonic. et crenic.	0,139
Magnes. bicarbonic.	vestig.	Ferr. arsenicic.	vestig
Natrii, Magnesii et Calcii sulfurati			0,170
— — — — chlorat.			0,220
Crenatis alcalini etc., Acid. silicic., Alumin., Phosphat., Jodur., Kali, Ammon. etc.			0,080
Acid. carbonic.	0,130	Temperat. 9,9° C.	

Auct. analys. M. Henry.

Piéstjan. (Pistyan. Pöstény.) (*Com. Neutra. Ungarn.*)

1000 Gramm.

Ammon. sulfuric.	0,0280	Natr. sulfuric.	0,3485
Calc. sulfuric.	0,5310	Natrii chlorat.	0,0710
— carbonic.	0,2030	Magnesii chlorat.	0,0950
— et Ferr. phosphoric.	0,0013	Magnes. carbonic.	0,0390
Acid. carbonic.	236 Cent. c.	Acid. hydrosulfuric.	34 Cent. c.

Temperat. 60° C. *Auct. analys. Ragsky 1856.*

Pisa. San Giuliano. (*Toscana. Italien.*) *16 Unc.*

Acqua del Pozzetto.

Calc. sulfuric.	2,13	Magnes. carbonic.	1,59	Natrii chlorat.	1,59
— carbonic.	4,80	Natr. sulfuric.	0,53	Magnesii chlorat.	0,53
Natr. carbonic.	0,13	Acid. carbonic.	3,32		

Temperat. 41° C. *Auct. analys. Giuli.*

Plaue. Conf. Arnstadt.

Plombières. (*Dép. des Vosges. Frankreich.*)

1000 Gramm.	Source des Dames	Source de Crucifix	Source des Capucins	Source ferrugineuse	Bain des Dames	Bain tempéré	Bain impérial
Natr. sulfuric. . . .	0,0820	0,0810	0,0220	0,0123	0,0510	0,0560	0,030
Acid. silicic.. . . .	0,0655	0,0680	0,0340	0,0480	0,0210	0,0240	0,015
Aluminae	0,0100	0,0120	0,0140	0,0075	0,0130	0,0110	
Natr. carbonic.	0,0700	—	vestig.	0,0159	—	—	—
— silicic.		0,0434	vestig.		0,0400	0,0560	0,029
Kali silicic.	0,0040	0,0080	vestig.	vestig.	0,0290		
Calc. et Magnes. carbon.	0,0300	0,0410	—	0,0115	—	—	—
— — — silicic. .	—	—	—	—	0,0390	0,0126	0,014
Natrii et Kali chlorat.	0,0360	0,0450	0,0171	0,0045	0,0300	0,0300	0,010
Natr. arsenicic. . .	0,0028	0,0024	0,0020	0,0016	vestig.	vestig.	vestig.
Ferr. oxydat. . . .	vestig.	vestig.	vestig.	0,0132	vestig.	vestig.	vestig.
Phosphatis, Lithon. silicic., Fluoruret. etc.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Mater. organic. . .	0,0200	0,0200	0,0100	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Acid. carbonic.. . .	?	?	?	0,029	?	?	?
Temperat.	52° C.	47° C.	25° C.	—	—	—	—

Auct. analys. M Henry et Lhéritier 1855.

Source de Vauquelin. *10000 Gramm.*

Natri sulfurici . .	1,356	Kali bicarbonici. .	0,167	Acidi silicici . . .	0,215
Natri silicici . . .	1,286	Calc. bicarbonic. .	0,278	Acidi carbonici . .	0,069
Natri bicarbonic. .	0,229	Natrii chlorati . .	0,104		

Pömbsen. Conf. Hermannsborn.

Pongylak. (*Com. Hont. Ungarn.*) *16 Unc.*

Magnes. carbonic. .	0,444	Ammonii chlorat. .	0,444	Aluminae . . .	0,111
Acid. silic. . . .	0,666	Mater. extractiv. .	0,111	Acid. carbonic..	20digt.c

Auct. analys. Marikowsky.

Pont-Chibaud. (*Dép. Puy-de-Dôme. Frankreich.*)

1000 Gramm.	Eau de Javelle	Eau de Châteaufort.
Natr. bicarbonic.	0,879	0,571
Calc. bicarbonic.	0,449	0,733
Magnes. bicarbonic. . . .	0,169	0,546
Natr. sulfuric.	0,132	0,204
Natrii chlorat..	0,120	0,158
Acid. silicic.	0,085	0,060
Ferr. oxydulat.	vestig.	vestig.
Mater. organic. anim. . .	0,105	0,105
Acid. carbonic.	0,255	0,411

Auct. analys. Henry et Blondeau.

Pont-à-Mousson. (*Dep. de la Meurthe. Frankreich.*)

Fontaine rouge. *10000 Gramm.*

Calc. carbonic. . .	4,835	Calc. sulfuric. . .	10,477	Kalii chlorati .	0,152
Magnes. carbonic. .	0,260	Magnes. sulfuric. .	18,317	Acidi carbonic. .	600 C. C.
Ferri oxydati . .	0,182	Aluminae . . .	0,408	Temperat. 11° C.	
Acidi silicici . . .	0,092	Natrii chlorat. . .	3,892		

Auct. analys. Louis Grandeau. 1860.

La Poretta. (*Italien.*)

10000 Gramm.	Sorgente del Leone	Sorgente del Bove	Sorgente della Poretta Vecchia
Natrii chlorati	83,472	75,138	24,444
Natrii jodati	0,972	vestig.	0,277
Natri carbonici	2,861	5,833	3,861
Calc. carbonicae	0,416	0,833	—
Magnes. carbonic. . . .	0,833	—	0,555
Aluminae	0,416	0,416	—
Materiae organic.	0,694	0,555	0,277
Bromet., Acid. silicici . .	vestig.	vestig.	—
Acidi hydrosulfurici . . .	190C.C.	90C.C.	280C.C.
Acidi carbonici	70C.C.	100C.C.	120C.C.
Carbon. hydrogen. . . .	150C.C.	670C.C.	40 C.C.
Temperat.	34° C.	36°C.	34°C.
	Auct. analys. Sgazzi. 1837.		*Sarzi 1837.*

Porla. (*Schweden.*) *1 Pinte (= 473 Gramm.) continet Grana:*

Kali sulfuric. . . .	0,125	Kalii chlorat. . .	0,500	Calc. carbonic. . .	2,000
— carbonic. . .	0,625	Acid. silicic. . . .	2,625	Ferr. oxydul. . .	1,500
Mater. extractiv. .	3,000	— carbonic. . .	?	*Auct. analys. Berzelius.*	
Acid. hydrosulfuric.	vestig.				

Pougues. (*Dép. de la Nièvre. Frankreich*) *1000 Gramm.*

Calc. bicarbonic. .	1,3269	Magnes. bicarbonic.	0,9762	Natr. bicarbonic. .	0,6362
— sulfuric. . .	0,1900	Ferr. bicarbonic. .	0,0206	— sulfuric. . .	0,2700
Magnesii chlorat. .	0,3500	Mater. organic. .	0,0300	Acid. silicic. . .	0,0350
Kali bicarb., Phosphat., Calc. et Alumin.	vestig.	Temperat. 12° C.		Acid. carbonic. .	?
		Auct. analys. M. Henry et Boullay.			

Pozzuoli. (*Neapel. Italien.*) *16 Unc.*

Aqua dell' Antro (della Machina)

Natr. carbonic. . .	8,00	Natrii chlorat. . .	9,50	Magnesii chlorat. .	2,25
— sulfuric. . . .	4,60	Aluminii chlorat. . .	1,60	Calc. carbonic. . .	1,50
Magnes. carbonic. .	1,20	Ferr. carbonic. . .	0,53	Acid. carbonic. . .	?
			Auct. analys. Cassola.		

Preblau. (*Krain. Oesterreich.*)

Analys. nova 16 Unc.		*32 Unc.*	
Kali chlorat. . .	0,497	Natr. carbonic. . .	21,00
Kalii chlorat. . .	0,666	Calc. carbonic. . .	1,66
Natrii chlorat. . .	0,144	Ferr. carbonic. . .	0,05
Natr. carbonic. .	11,669	Natrii chlorat. . .	0,44
Magnes. carbonic.	0,267	Magnes. chlorat. .	0,44
Calc. carbonic. .	1,123	Natr. sulfuric. . .	0,66
Ferr. carbonic. .	0,022	Calc. sulfuric. . .	2,66
Alumin.	0,024	Acid. silicic. . . .	0,50
Acid. silicic. . .	0,443	— carbonic. . .	66 digt. c.
Stront. carbonic. / Mangan. carbonic	vestig.	Temperat. 10° C.	
Acid. carbonic. .	13,000	*Auct. analys. Hollenschnigg*	
Temperat. . . .	9,4° C.		
Pond. specific. .	1,00326		
Auct. analys. Redtenbacher.			

Prenzlau. (*Prov. Brandenburg. Preussen.*) *16 Unc.*

Elisabethbad.

Calc. carbonic. . .	2,10	Calcii chlorat.	0,30	Natrii chlorat. . .	0,90
Mater. extractiv. .	0,70	Magnesii chlorat.	0,40	Acid. silicic. . . .	0,50
Ferr. carbonic. . .	0,90	Acid. carbonic.	5,50 digit c.		

Auct. analys. Hermbstädt.

Presburg im Weidritzthal. (*Ungarn.*) *10000 Partes.*

Mineralquelle des König-Ferdinand-Eisenbades. Eisenbrünnel.

Kalii chlorat. . .	0,0576	Magnes. carbon. .	0,3858	Acidi sulf., hydrosulfuric., Mater. organ.,	vestig.
Kali carbon. . .	0,0295	Ferr. carbon. . .	0,1571		
Natr. carbon. . .	0,4204	Aluminae. . . .	0,0227		
Calc. carbon. . .	0,9225	Acid. silicic. . .	0,2740	Acid. carbonic.	1,0674

Temperat. 11,5° C. Pond. specif. 1,000323. *Auct. analys. Weselsky et Bauer.*

Le Prese. (*Graubündten. Schweiz.*) *1000 Part.*

Kali sulfuric. . .	0,0218	Natr. sulfuric. . .	0,0081	Ferr. bicarbonic. .	0,0030
Calc. sulfuric . .	0,1251	Calcii chlorat. . .	0,0108	Acid. silicic. . .	0,0126
— phosphoric. .	0,0063	Magnes. bicarbon.	0,0947	— carbonic. . .	0,0530
— hyposulfuros.	0,0052	— hyposulfuros	0,1515	— hydrosulfuric.	0,0085
Mater. organic. .	0,0591	Ammon. sulfuric. .	0,0031	Materiae organic. .	0,0591

Auct. analys. Wittstein 1858.

La Puda. (*Spanien.*) *1000 Gramm.*

Natrii sulfurati . .	0,043	Natri sulfurici . .	0,130	Ferri oxydati .	0,004
Calc. silicic. . . .	0,041	Calc. sulfuricae . .	0,434	Materiae organic.	0,026
Magnesii chlorati .	0,052	Calc. bicarbonic. .	0,210	Bromet., Jodet.	vestig.
Calcii chlorati . .	0,346	Magnes. bicarbonic.	0,035	Acidi carbonici .	123 C.C
Natrii chlorati . .	1,023	Aluminae. . . .	0,011	Nitrogenii. . .	21,35 C.C

Temperat. 28° C. *Auct. analys. Munner 1863.*

Püllna. (*Böhmen.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	123,89	Kali sulfuric. . .	4,80	Calc. sulfuric. . . .	2,[illegible]
Magnes. sulfuric. .	93,08	Magnesii chlorat. .	16,66	— carbonic. . . .	0,77
— carbonic. . .	6,40	Acid. silicic. . . .	0,17	Acid. carbonic. . .	0,90

Auct. analys. Struve.

Pyrawarth. (*Unter-Oesterreich.*) *100000 Gramm.*

Natrii chlorati . .	0,303	Magnes. sulfuric. .	2,578	Acidi carbonici . .	0,796
Natri sulfurici . .	2,540	Calcar. bicarbonic.	2,124	Mater. organic. . .	0,062
Natri bicarbonici .	4,786	Magnes. bicarbonic.	1,582	Acidi silicici . . .	0,175
Calc. sulfuric. . .	4,013	Ferri bicarbonic. .	1,134	*Auct. analys. Nentwig.*	

Pyrmont. (*Waldeck.*)

10000 Gramm.	Trinkquelle (Strahlbrunnen.)	Badequelle (Bordelbrunnen.)	Helenenquelle.	Soolquelle.
Kali sulfurici.	0,165	0,160	0,153	—
Natri sulfurici	0,419	0,436	0,363	15,940
Baritae sulfuric. . . .	0,003	0,005	—	—
Strontian. sulfuric. . .	0,036	0,050	0,043	—

	Trinkquelle (Strahlbrunnen.)	Badequelle (Bordelbrunnen.)	Helenenquelle.	Soolquelle.
Calcar. sulfuric. . .	7,930	8,682	9,802	7,182
Magnes. sulfuric. . .	4,533	6,041	4,920	—
Lithon. sulfuric. . .	—	—	—	0,113
Natri nitrici	0,0015	0,004	0,006	—
Natri carbonici . . .	—	—	—	8,513
Calcar. carbonic. . .	7,852	8,750	6,972	9,011
Magnes. carbonic. . .	0,526	0,083	0,499	—
Mangan. carbonic.. .	0,032	0,054	0,025	—
Ferri carbonici . . .	0,559	0,540	0,266	0,085
Calcar. phosphoric. .	vestig.	0,003	0,002	—
Alumin. phosphoric. .	vestig.	0,002	0,001	—
Natrii chlorati . . .	16,020	19,400	17,436	84,900
Lithii chlorati . . .	0,010	0,004	0,007	—
Ammonii chlorati . .	0,021	0,029	0,033	—
Magnesii chlorati . .	—	—	—	15,720
Natrii bromati . . .	vestig.	0,0008	0,0004	—
Natrii jodati	vestig.	vestig.	—	—
Acidi silicici	0,318	0,358	0,310	—
Acidi carbonici . . .	2,435	3,280	2,480	1,970
Acidi hydrosulfurici .	vestig.	vestig.	—	—
Temperatura . . .	12° C.	12,7° C.	12,7° C.	15° C.
Pond. specif. . . .	1,00292 (19° C.)	1,00347 (19° C.)	1,00374 (18° C.)	

Auct. analys. Fresenius 1864. Struve.

Rabbi. (*Tyrol. Oesterreich.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	0,06	Natrii chlorat. . .	1,59	Ammon. carbonic. .	0,01
— carbonic. . .	4,84	Magnes. carbonic. .	0,28	Calc. carbonic. . .	2,30
Ferr. carbonic. . .	0,67	Acid. silicic. . . .	0,10	Acid. carbonic. . .	20,00

Auct. analys. Ragazzini.

Radeberg. Augustusbad. (*Sachsen.*)

16 Unc.	Stollenquelle	Stahlquelle	Salzquelle	Tiefe Quelle	Sodaquelle	Moorquelle
Acidi silicici	0,186	0,146	0,138	0,153	0,173	0,153
Ferri crenici	0,352	0,584	0,496	0,435	0,525	0,364
Ferri carbonic.	0,071	—	—	—	0,105	0,029
Magnes. carbonic. . . .	0,088	0,091	0,125	0,200	0,102	0,092
Calc. carbonic.	0,128	0,277	0,170	0,241	0,085	0,266
Calc. sulfuric.	0,081	0,209	0,329	0,156	0,088	0,092
Kali sulfuric.	0,024	0,049	0,013	0,016	0,024	0,004
Natri carbonic.	—	—	—	—	0,019	—
Natrii chlorati.	0,077	0,039	0,125	0,085	0,055	0,007
Acid. carbonic.	?	?	?	?	?	?
Pond. spec.	1,0005	1,0005	1,0005	1,0001	1,0004	1,0002

Auct. analys. W. Stein et C. Bley 1864.

Ramlösa. (*Helsinborg. Schweden.*) *16 Unc.*

Kalii chlorat. . . .	0,030	Calc. sulfuric. . .	0,198	Magnes. carbonic. .	0,113
Natrii chlorat. . .	0,217	— carbonic. . .	0,422	Ferr. carbonic. . .	0,120
Mangan. carbonic. .	0,017	Aluminae	0,011	Acid. silicic. . . .	0,179
Acid. carbonic.?					

Auct. analys. Berzelius.

Recklinghausen. (*Prov. Westfalen. Preussen.*)

Grullquelle. *10000 Partes.*

Natrii chlorat. .	153,223	Calc. carbonic. . .	0,629
Kalii chlorat. .	3,445	Ferr. carbonic. . .	0,161
Magnesii chlorat.	13,765	Aluminae. . . .	0,032
Calcii chlorat. .	12,258	Acid. silicic. . .	0,230
Baryi chlorat. .	0,811	Stront., Phosphat.	vestig.
Magnesii bromat.	0,117	Acid. carbonic. . .	8,000

Auct. analys. Bischof 1858.

Recoaro. (*Lombardei. Italien.*)

Sorgente Lelia o Reggia (*source royale*) *1000 Gramm.*

Ferri bicarbonici .	0,069	Magnes. sulfuric. .	0,679	Mater. organic.	0,003
Calc. bicarbonic. .	1,016	Natri sulfuric. . .	0,045	Acidi carbonici	754 C. C.
Magnes. bicarbonic.	0,099	Magnesii chlorati .	0,004	Pond. spec. .	1,00339
Calc. sulfuric. . .	1,310	Acidi silicici . . .	0,017	Temperatura .	12° C.

Auct. analys. Ragazzini 1852.

1000 Gramm.	Sorgente Lorgna	Sorgente Giausse		Sorgente Lorgna	Sorgente Giausse
Calc. sulfuric. . . .	0,780	0,111	Ferri silicici	—	0,006
Magnes. sulfuric. . .	0,330	0,510	Natrii chlorati . . .	—	0,060
Calc. carbonic. . . .	0,693	0,660	Magnesii chlorati . .	—	0,050
Magnes. carbonic. . .	0,023	0,060	Mater. organ. . . .	—	0,024
Ferri carbonici . . .	0,017	0,066	Temperatura	11° C.	
Acidi silicici	0,030	0,008			

Auct. analys. Melandri. 1821.

Fonte Giuliana. *1000 Gramm.*

Ferri bicarbonic. .	0,063	Magnes. sulfuric. .	0,451	Acidi silicici . .	0,009
Calc. bicarbonic. .	0,100	Natri sulfurici . .	0,010	Mater. organic. .	0,002
Magnes. bicarbonic.	0,051	Magnesii chlorati .	0,003	Acid. carbonic. .	752 C.C.

Temperatura 15° C. *Auct. analys. Ragazzini 1862.*

Fonte del Capitello o Marianna (*source de la Chapelle ou de Marie-Anne.*)

10000 Gramm.

Natrii chlorati . .	0,680	Natri sulfurici . .	7,535	Ferri silicici . . .	0,128
Magnesii chlorat. .	0,365	Natri carbonici . .	0,680	Acidi silicici . . .	0,486
Calc. sulfuric. . .	3,500	Ferri carbonici . .	1,513	Acid. carbonic. . .	1,563
Magnes. sulfuric. .	35,001	Calc. carbonic. . .	6,441	Temperatura 14° C.	

Auct. analys. Cenedello di Lonato.

Fonte del Franco. *10000 Partes.*

Calc. sulfuric. . .	0,862	Ferri carbonici . .	0,384	Alumin. silicic. . .	0,039
Magnes. sulfuric. .	3,375	Acidi silicici . . .	0,549	Lith., Jod., Mang.	vestig.
Kali sulfurici . . .	0,065	Natrii chlorati . .	0,043	Acidi carbonic. .	28,469
Calc. carbonic. . .	3,008	Kali carbonic. . .	0,073	Temperatura 12° C.	
Magnes. carbonic. .	0,073	Natri carbonic. .	0,458		

Auct. analys. Hlasiwetz 1858.

Fonte Vigiliana. *10000 Partes.*

ılfurici . .	17,176	Alumin. sulfuric. .	3,518	Chlor., Acid. phosph.,
ılfurici oxyd.	19,232	Cupri sulfurici . .	0,332	Mangan., Mater.
lfuric. . .	4,277	Ferri arsenicici .	vestig.	org., Kali . . vestig.
sulfuric. .	2,172	Acidi sulfurici . .	6,090	

Auct. analys. Pietro Pisanello. 1862.

Rehburg. (*Hannover. Preussen.*) *16 Unc.*

Badequelle.

ılfuric. . .	0,500	Natrii chlorat. . .	0,056	Calc. sulfuric. . .	2,000
sulfuric. .	1,600	Calcii chlorat. . .	0,100	— carbonic. . .	3,120
i chlorat. .	0,155	Ferr. carbonic. . .	0,031	Aluminae	0,062
licic. . . .	0,200	Mater. resinos. . .	0,036	Acid. carbonic. . .	10,000

Trinkquelle. *16 Unc.*

ılfuric. . .	1,020	Natrii chlorat. . .	0,056	Calc. sulfuric. . .	2,150
sulfuric. .	0,603	Calcii chlorat. . .	0,100	— carbonic. . .	2,924
i chlorat. .	0,150	Ferr. carbonic. . .	0,036	Aluminae	0,050
licic. . . .	0,075	Mater. resinos.. . .	0,042	Acid. carbonic. . .	12,000

Auct. analys. Westrumb.

---

me. Conf. Oeynhausen. (*Prov. Westfalen. Preussen.*)

16 Unc. Bülowbrunnen.

:hlorat. . .	180,63	Natr. sulfuric. . .	16,19	Magnes. carbon. . .	4,93
ırbonic.. .	6,50	— carbonic. . .	7,39	Ferr. carbonic. . .	0,05
licic. . .	0,01	Acid. carbonic.	?		

Reichenhall. (*Bayern.*) Soole. *16 Unc.*

ulfuric.°. .	18,586	Magnes. sulfuric. .	9,446	Calc. sulfuric. . .	22,118
hlorat. . .	0,461	Natrii chlorat. .	1717,38	— carbon. . .	2,140
ii chlorat. .	12,838	Magnes. carbonic. .	0,998	Alumin. silicic. .	0,845

Reichenhaller Mutterlaugen-Extract. *16 Unc.*

Kalii chlorati. . .	189,32	Natrii bromati . .	54,55
Natrii chlorati . .	157,76	Natrii jodati . . .	0,05
Lithii chlorati . .	4,17	Magnesiae sulfuricae	170,83
Magnesii chlorati	2045,04	Aquae	5058,28

Auct. analys. v. Liebig.

Reinerz. (*Prov. Schlesien. Preussen.*)

16 Unc.	Kalte Quelle	Laue Quelle	Ulrikenquelle
Natr. carbonic. . .	1,73	4,26	2,08
— sulfuric. . .	0,17	—	—
Natrii chlorati . .	0,04	0,12	—
Kalii chlorat. . .	0,09	—	—
Kali sulfuric. . .	0,98	0,64	0,48
Calc. carbonic. . .	3,49	6,29	3,16
Magnes. carbonic. .	1,04	1,79	0,72
Ferr. carbonic. . .	0,09	0,28	0,13
Acid. silicic. . . .	0,27	0,49	0,65
	Digiti	cubici	
Acid. carbonic. . .	28	27	27
Temperatura . . .	9° C.	17° C.	12,5°C.

Auct. analys. Duflos.

Reutlingen. (*Würtemberg.*) *16 Unc.*

Natr. carbonic. . .	1,40	Natrii chlorat. .	0,25	Calc. carbonic. .	0,93
— sulfuric. . . .	0,15	Magnes. carbonic.	0,12	Ferr. carbonic. .	0,02
Acid. silicic. . . .	0,06	Acid. carbonic.	0,13 Vol.	Acid. hydrosulf.	0,015V

Auct. analys. Sigwart.

Rhense (*Rheinprovinz. Preussen.*)

10000 Gramm.

Natri carbonici . .	6,616	Calcar. carbonic. .	3,567	Aluminae, Lithoni }	ves
Natrii chlorati . .	12,677	Magnes. carbonic. .	2,330	Stront. Mat. organ. }	
Natri sulfurici . .	9,717	Ferri oxydulati . .	0,016	Acidi carbonici .	35,
Kali sulfurici . .	0,591	Acidi silicici . . .	0,109		

Auct. analys. Mulder 1865.

Ribár. Conf. Szliács.

Rippoldsau. (*Baden.*)

10000 Partes.	Josephsqu.	Wenzelsqu.	Leopoldsqu.	Badequelle
Calc. bicarbonic. .	16,847	14,541	19,470	16,566
Magnes. bicarbonic.	0,707	1,042	3,760	0,733
Ferr. bicarbonic. .	0,514	1,229	0,592	0,455
Mangan. bicarbonic.	0,043	0,030	0,102	vestig.
Calc. sulfuric. . .	0,557	0,576	0,174	0,210
— phosphoric. .	—	—	0,177	—
Magnes. sulfuric. .	2,430	1,822	0,195	1,400
Natr. sulfuric. . .	12,130	10,588	8,814	13,666
Kali sulfuric. . .	0,605	0,464	0,353	0,675
Magnes. chlorat. .	0,847	0,687	0,437	0,603
Aluminae	0,044	0,173	0,026	0,046
Acid. silicic. . . .	0,572	0,973	0,863	0,588
— carbonic. . .	19,448	19,796	20,814	19,968
Mater. org., Arsen. etc.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Temperatura . .	10° C.	9,8° C.	8° C.	8° C.
Pond. spec. . . .	1,0035	1,0034	1,0036	1,0034

Auct. analys. Bunsen.

Rodisfurth. (*Böhmen.*)

Wiesensäuerling. *10000 Partes.*

Kali sulfurici . . .	0,311	Ferri carbonici . .	0,056	Alumin. phosphor. .	0,0
Kalii chlorati . . .	0,262	Mangani carbon. .	0,004	Acidi silicici . . .	0,5
Kali carbonici . .	0,791	Calc. carbonic. . .	1,571	Mater. organ. . .	0,0
Natri carbonici . .	8,121	Stront. carbonic. .	0,006	Acidi carbon. . .	27,
Lithoni carbonici .	0,009	Magnes. carbonic. .	0,923	Temperatura . . .	9,2

Auct. analys. Lerch 1860.

Rodna. (*Siebenbürgen.*)

16 Unc.	Quelle von Dombhàt	Quelle von Szent-Gyorgy	Quelle von Vale Ursulny
Calc. carbonic. . . .	11,20	12,80	0,20
Magnes. carbonic. . .	5,10	5,60	—
Ferr. carbonic. . . .	0,90	0,80	0,60
Mangan. carbonic. . .	0,30	—	—
Natr. carbonic. . . .	25,60	17,20	0,90

	Quelle von Dombhàt	Quelle von Szent-Gyorgy	Quelle von Vale Ursuluy
Natr. sulfuric. . . .	2,40	1,40	0,40
Natrii chlorat. . . .	7,20	28,80	—
Acid. silicic.	0,10	0,20	—
Mater. extractiv. . .	0,024	?	0,20
Acid. hydrosulfuric. .	vestig.	vestig.	—
Acid. carbonic. . . .	46 digt. cub.	41 digt. c.	23 digt. c.
Temperatura	12,5° C.	14° C.	9° C.

Auct. analys. Pataki.

Rodenberg. (*Prov. Hessen. Preussen.*) *16 Unc.*

Kali sulfuric. . . .	0,10	Natr. sulfuric. . .	10,81	Calc. sulfuric. . .	14,82
Natrii chlorat. . . .	49,84	Acid. silicic. . . .	0,20	— carbonic. . .	4,61
Magnesii chlorat. .	10,01	— carbonic. . .	0,15		

Auct. analys. Wöhler.

Roggendorf. (*Banat. Oesterreich.*) *10000 Part.*

Kali sulfuric. . .	5,45	Natrii chlorat. . .	1,40
Natr. sulfuric. . .	57,42	Calc. sulfuric. . .	12,14
Magnes. sulfuric. .	41,52	Ferr. bicarbonic. .	0,24
— bicarbonic. . .	8,80	Aluminae	0,19
Acid. silicic. . . .	0,30	Phosphat., Mat. org.	vestig.
— carbonic. . .	10,61	Pond. spec. 1,0137	

Auct. analys. Nuriczany et Spängler.

Rohitsch. (*Steiermark. Oesterreich.*)

Tempelbrunnen. *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	15,54	Magnes. carbonic. .	9,93	Alumin.	0,34
— carbonic. . .	5,83	Ferr. carbonic. . .	0,06	Acid. silicic. . . .	0,14
Calc. carbonic. . .	11,87	Natrii chlorat. . .	0,72	— carbonic. . .	14,0

Auct. analys. Schröter.

Ferdinandsquelle. *10000 Partes.*

Natri carbonici . .	5,221	Kali sulfurici. . .	0,539	Acidi silicici . .	0,257
Magnes. carbonic. .	3,874	Natri sulfurici . .	7,302	Acidi carbonici .	37,375
Calc. carbonic. . .	7,357	Natrii chlorati . .	0,351	Temperatura 9° C.	
Ferri carbonici . .	0,154	Aluminae	0,030		

Auct. analys. Kauer 1860.

Natr. sulfuric. . .	21,333	Natrii chlorat. . .	0,166	Calc sulfuric. . .	4,142
— carbonic. . .	2,250	Calcii chlorat. . .	0,111	— carbonic. . .	7,900
Magnes. sulfuric. .	2,875	Magnesii chlorat. .	0,625	Alumin.	0,333
— carbonic. . .	2,900	Ferr. carbonic. . .	0,200	Mater. extract. . .	0,100
Acid. carbonic. .	31,000	Temperat. 12° C.			

Auct. analys. Suess.

Moritzquelle in Sauerbrunn. *10000 Partes.*

Kali sulfurici . .	0,4068	Natri carbonici .	2,2385	Ferri carbonici. .	0,0505
Kali nitrici . . .	0,0404	Calc. carbonic. .	9,0230	Alumin. phosph. .	0,0274
Natri sulfurici . .	5,2125	Magnes. carbonic. .	5,5660	Calc. phosphoric. .	0,0054
[illegible]lorati . .	0,4623	Strontian. carbonic.	0,0014	Acidi silicici . .	0,2270
[illegible]ici. .	30,820	Temperat. 11,3 ad. 12,25° C.			

Auct. analys. M. Buchner. 1875.

Roisdorf. (*Rheinprovinz. Preussen.*)

16 Unc.	Trinkquelle (*Eau d' Alfter.*)	Stahlquelle
Natr. carbonic.	6,04	1,38
Calc. carbonic.	2,16	2,18
Magnes. carbonic. . . .	3,06	1,03
Ferr. carbonic.	0,05	0,20
Natrii chlorat.	14,60	3,86
Natr. sulfuric.	3,67	1,18
Acid. silicic.	0,12	0,70
— carbonic.	11,0	?

Temperat. 12,5° C. *Auct. analys. Bischoff.*

Rom. (*Rio Albano. Italien.*) *16 Unc.*

Acqua acetosa.

Natr. carbonic. . .	7,704	Natrii chlorat. . .	3,665	Calcii chlorat. . .
— sulfuric. . . .	0,804	Magnesii chlorat. .	0,500	Calc. nitric. . . .
Magnes. sulfuric. .	0,895	Calc. carbonic. . .	4,480	— sulfuric. . . .
Ferr. carbonic. . .	0,350	Aluminae	0,060	Acid. silicic. . . .

Römerbad. Conf. Tüffer.

Ronneburg. (*Sachsen-Altenburg.*)

10000 Gramm.	Urquelle	Eulenhöfer
Kalii chlorat.	0,096	0,109
Kali crenic.	0,202	0,008
Magnes. crenic.	0,033	—
Kali sulfuric.	—	0,005
Calc. sulfuric.	0,138	0,048
Magnes. sulfuric.	0,222	0,085
Calc. bicarbonic.	3,137	1,750
Magnes. bicarbonic. . . .	0,528	0,708
Ferr. bicarbonic.	0,183	0,403
Mangan. oxydat. oxydulat.	vestig.	vestig.
Mater. organic.	0,040	0,012
Acid. silicic.	0,106	0,110
Centimetra cubica.		
Acid. carbonic.	531,72	853,94

Temperatura 10° C.

Auct. analys. Reichardt.

Ronneby. (*Schweden.*)

100000 Partes.	Eckholtzquelle	Alte Quelle
Magnesii jodati.	0,679	0,050
Magnesii bromati	0,037	0,008
Magnesii chlorati	9,505	8,871
Kali sulfurici	2,676	1,422
Natri sulfurici	13,890	11,128
Ammoni sulfurici	10,989	7,161
Magnesiae sulfuricae . . .	18,133	3,235
Calcariae sulfuricae . . .	47,018	24,025
Aluminae sulfuricae . . .	150,382	38,346
Ferri sulfurici	249,611	32,820
Mangani sulfurici	14,419	2,826

	Eckholzquelle	Alte Quelle
Cobalti sulfurici oxydul. .	—	0,157
Acidi sulfurici	10,521	5,989
Acidi silicici	9,630	9,878
Acidi crenici et hypocrenici .	1,831	1,563
Materiae resinosae . . .	1,973	0,268
Temperat.	6° C.	6° C.
Pond. specific.	1,005557	1,001596

Auct. analys. Hamberg 1860.

Rosenheim. (*Bayern.*)

16 Unc. Soole.

chlorati .	1739,807	Magnesii bromati .	0,113	Magnes. carbonic. .	0,389
esii chlorati	17,081	Natri sulfurici . .	30,650	Ferri carbonic. . .	0,117
chlorati . .	2,465	Calcar. sulfuric. .	28,020	Aluminae	0,048
onii chlorati	0,263	Calcar. carbonic. .	2,048	Acidi silicici . . .	0,192

Auct. analys. L. A. Buchner.

16 Unc. Mutterlauge.

chlorati .	1387,442	Kalii chlorati . .	43,993	Magnesii bromati .	9,349
esii chlorati	428,861	Ammonii chlorati .	0,123	Magnes. sulfurici .	76,150

Auct. analys. L. A. Buchner.

Rosenlaui. (*Cant. Bern. Schweiz.*) *16 Unc.*

sulfurici . .	0,10	Natrii chlorat. . .	0,08	Magnes. carbonic. .	0,05
carbonici . .	1,73	Calc. carbonic. . .	0,12	Aluminae	0,03
silicici . , .	0,12	Mater. organic. . .	0,05	Acidi carbonici . .	1,03

Temperat. 7,5° C. *Auct. analys. Pagenstecher.*

Rothenburg. (*Bayern.*)

Stahlquelle. *16 Unc.*

es. sulfuric. .	3,25	Calc. sulfuric. . .	4,80	Mater. extractiv. . .	0,15
es. carbonic. .	0,50	Calc. carbonic. . .	6,25	Acidi carbonici . .	2,00
esii chlorati .	0,25	Ferri carbonici . .	0,05		

Auct. analys. Vogel.

Schwefelquelle. *10000 Partes.*

carbonic. . .	1,300	Magnesii chlorati. .	0,234	Acidi silicici . . .	0,110
es. carbonic. .	0,108	Kali sulfurici . .	1,196	Acidi carbonici . .	1,508
sulfuric. . .	11,004	Natri sulfurici . .	1,457	Acidi hydrosulfurici	0,181
es. sulfuric. .	0,851	Ferri carbonici . .	0,114		

Temp. 11,5° C. Pond. spec. 1,0017. *Auct. analys. v. Bibra 1864.*

Rothenfels. (*Baden.*) *500 Gramm.*

Elisabethenquelle.

Calc. bicarbonic. .	1,929	Natrii chlorat. . .	31,300
Magnes. bicarbonic.	0,090	Kalii chlorat. . .	0,950
Ferr. bicarbonic. .	0,018	Ammon. nitric. .	0,011
Ammon. bicarbon. .	0,047	Acid. silicic. . .	0,139
Calc. sulfuric. . .	1,789	Aluminae . . .	0,005
— phosphoric. .	0,020	Acid. carbonic. .	0,818
Calcii chlorat. . .	1,235	Natr.brom.,Mang.etc.	vestig.
Magnesii chlorat. .	1,152	Pond. spec. (13,3° C.)	1,0038
Temperat. 19,3° C.		*Auct. analys. Bunsen.*	

Royat. (*Dép. Puy-de-Dôme. Frankreich.*)

1000 Gramm.	Source principale	Source du bain de César.	Source Saint-Mart.
Natr. bicarbonic. . . .	1,349	0,392	0,421
Kali bicarbonic. . . .	0,435	0,286	0,365
Calc. bicarbonic. . . .	1,000	0,686	0,953
Magnes. bicarbonic. . .	0,677	0,397	0,611
Ferr. bicarbonic. . . .	0,040	0,025	0,042
Mangan. bicarbonic. . .	vestig.	vestig.	vestig.
Natr. sulfuric.	0,185	0,115	0,163
— phosphoric. . . .	0,018	0,014	0,007
— arsenic.	vestig.	—	vestig.
Natrii chlorat.	1,728	0,766	1,682
Joduret. et Bromuret. .	vestig.	vestig.	vestig.
Acid. silicic.	0,156	0,167	0,102
Alumin., Mater. organ. .	vestig.	vestig.	vestig.
Acid. carbonic. . . .	0,748	1,229	1,050
Pond. specific.	1,0025	1,0016	1,0020
Temperat.	35° C.	27,8° C.	30° C.

Auct. analys. Lefort 1857.

Ruhla. (*Sachsen-Weimar.*)

10000 Part.	Mühlbrunn.	Trinkquelle im Badehause	Schenk's-Quelle
Natrii chlorat.	0,058	—	0,433
Magnesii chlorat. . . .	0,040	0,023	0,063
Calcii chlorat.	0,073	—	—
Natr. sulfuric.	—	0,018	0,154
Magnes. sulfuric.	—	0,050	—
Calc. sulfuric.	0,064	0,136	0,085
— bicarbonic.	0,579	0,482	0,314
Magnes. bicarbonic. . . .	0,190	0,022	0,389
Ferr. bicarbonic. . . .	0,066	0,010	0,033
Mater. organic.	0,029	0,023	0,050
Acid. carbonic.	1,000 ?	1,000 ?	1,200 ?

Auct. analys. Wackenroder.

Sachsenfeld. (*Sachsen.*) *10000 Partes.*

Ferr. carbonic. . . .	0,162	Calc. carbonic. . . .	0,171	Magnes. carbonic. .	0,09
Mangan. carbonic. .	0,005	— phosphoric. .	0,008	— crenic. . . .	0,0
Acid. silicic. . . .	0,156	— crenic. . . .	0,100	Kali sulfuric. . .	0,05
Natrii chlorat. . .	0,047	Lithon. carbonic. .	0,003	Natr. sulfuric. . .	0,01
Acid. carbonic. . .	1,249	Mater. organic. . .	0,044	— carbonic. . .	0,0
Temperat. 15° C.		Pond. spec. 1,00012		— crenic. . . .	0,1

Auct. analys. Flechsig.

Saidschütz. (*Böhmen.*)

16 Unc.	Hauptbrunnen		Kose's-Brunnen
Magnes. sulfuric.	84,16	78,735	83,170
— nitric.	25,17	20,274	7,906
— carbonic.	4,98	1,100	1,097
— crenicae	1,06	—	—
Magnesii chlorat.	2,16	—	1,629
Kali sulfuric.	4,09	22,932	3,208

	Hauptbrunnen		Kose's-Brunnen
Natr. sulfuric.	46,80	27,113	23,496
Strontian. carbonic. . . .	—	0,024	0,045
Calc. sulfuric.	10,07	2,490	1,505
— carbonic.	—	4,838	6,805
— phosphoric.	—	—	0,016
Ferr. carbonic. } . . .	0,19	0,108	0,017
Mangan. carbon. }		0,028	0,012
Alumin. phosphoric. . . .	—	0,018	0,012
Acid. silicic.	0,03	0,061	0,120
Materiae huminic. . . .	—	0,385	—
Stann. oxydul. cum Cupro	0,03	—	—
Acid. carbonic.	?	3,3 digt. cub.	—
Pond. specific.	1,0176	—	—
Temperat.	15° C.	—	—

Auct. analys. Berzelius — Steinmann — Struve.

Saint-Alban. (*Dép. de la Loire. Frankreich.*)

10000 Partes.	Source Principale	Source de la Pompe
Natr. bicarbonic.	8,561	8,508
Kali bicarbonic.	0,834	0,838
Calc. bicarbonic.	9,382	9,542
Magnes. carbonic. . . .	4,577	4,443
Ferr. bicarbonic.	0,233	0,231
Natrii chlorat.	0,301	0,318
Acid. silicic.	0,451	0,443
Joduret., Arseniat., Mat. org.	vestig.	vestig.
Acid. carbonic.	19,499	19,400
Temperat.	14° C.	

Auct. analys Lefort 1859.

Saint-Didier. (*Piemont. Italien.*)

1000 Gramm.	Source	Eau de bains
Natrii chlorati	0,036	0,050
Magnesii et Calcii chlorat.	0,046	0,060
Bromuret., Joduret. . . .	vestig.	vestig.
Calc. sulfuricae	1,040	0,060
Natri sulfurici	0,134	0,270
Calc. carbonicae	0,197	0,310
Magnesiae carbonic . . .	0,049	0,077
Ferri oxydati	0,006	0,010
Mangani oxydati	0,002	0,003
Acidi silicici	0,016	0,020
Aluminae	vestig.	vestig.
Materiae organicae . . .	0,034	0,040
Temperatura	36° C.	
Pond. specific.	1,00074	

Auct. analys. Abbene 1845.

Borsarelli in Part. 5000 Aquae fontis reperit 0,125 Ferri arsenicosi.

Saint-Honoré-les-bains. (*Dép. de la Nièvre. Frankreich.*)

10000 Gramm.		Source de l'Acacia.	
Calc. et Magnes. bicarbonic.	0,98	Natr. sulfuric.	1,32
Kali et Natr. bicarbonic.	0,40	Calc. sulfuric.	0,32
— — — silicic.	0,34	Natrii chlorat.	0,30
Alumin. silicic.	0,23	Kalii chlorat.	0,05
Natr. sulfurat.	0,03	Ferr. oxyd. et Mater. organ.	0,07
Glairinae, Materiae organic.	?	Acid. hydrosulfuric.	7,0 C. C.
Magnesiae	vstg.	— carbonic. ⅙ volum.	

Auct. analys. Henry 1855.

Saint-Nectaire. (*Dép. du Puy-de-Dôme. Frankreich.*)

10000 Partes	la Grande-Source Mandon	la Petite Source Mandon	Source Pauline	Source Boëtte tempérée	Source Rouge	Sources du Mont Cornador
Natrii chlorat.	23,776	24,392	23,109	23,508	22,957	20,907
Natr. bicarbonic.	21,035	24,036	23,404	23,991	23,113	24,651
Kali bicarbonic.	1,866	1,484	2,940	2,872	1,479	2,486
Magnes. bicarbonic.	14,114	8,201	10,430	8,456	8,798	6,145
Calc. bicarbonic.	2,051	1,092	1,403	1,028	1,155	0,858
Natri sulfuric.	1,804	1,490	0,874	1,434	1,263	1,415
Alumin. et Ferr. oxyd.	0,357	0,459	0,429	0,379	0,464	0,399
Acid. silicic.	1,195	1,113	0,869	1,511	1,182	1,612
Mater. organic.	0,025	vestig.	0,051	0,035	0,070	vestig.
Acid. carbonic.	2,340	2,800	2,750	2,090	4,000	0,890
Temperat.	36,7° C.	25,2° C.	31,7° C.	38° C.	23° C.	26,2° C.

Auct. analys. Terreil 1858.

Source Boëtte Chaude. *10000 Partes.*

Natr. bicarbonic.	29,699	Natr. sulfuric.	1,800
Magnes. bicarbonic.	3,337	Natrii chlorat.	25,100
Calc. bicarbonic.	7,190	Acid. silicic.	1,100
Ferr. bicarbonic.	0,415	— carbonic.	3,720
Natr. sulfuric., Alumin., Mater. organ., Nitrog.			vestig.
Temperat. 43,5° C.		*Auct. analys. Nivet 1854.*	

Saint-Sauveur. (*Dép. des Hautes-Pyrénées. Frankreich.*)

L'eau de Saint-Sauveur. *10000 Partes.*

Natrii sulfurat.	0,253	Natr. sulfuric.	0,387
— chlorat.	0,736	Acid. silicic.	0,507
Natri (caust.)	0,052	Magnesiae	0,002
Calcariae	0,018	Kali, Ammon., Baregin.	vestig.
Temperat. 26° C.		*Auct. analys. Lonchamp.*	

Source de Hontalade. *10000 Parest.*

Natrii sulfurat	0,316	Magnes. sulfuric.	0,040
— chlorat	0,760	— carbonic.	0,045
Calc. carbonic.	0,063	Acid. silicic.	0,145
Bareginae	0,260	— hydrosulfuric.	5,000
Temperat. 21° C.		*Auct. analys. Bérard.*	

Salzbrunn. (*Prov. Schlesien. Preussen.*)

16 Unc.	Obersalz-brunn	Mühlbrunnen
Natri carbonici . .	8,81	8,09
Calc. carbonic. . .	2,02	2,12
Magnes. carbonic. .	1,00	1,88
Ferr. carbonic. . .	0,07	0,04
Natr. sulfuric. . . .	3,98	2,61
Natrii chlorat. . . .	1,12	0,62
Acid. silicic. . .	0,24	0,30
	Volumina	
Acid. carbonic. . . .	1,53	1,12
Temperatura . . .	8°C.	8°C.

Auct. analys. Fischer.

16 Unc.	Obersalz-brunnen
Kali sulfurici . . .	0,296
Natri sulfurici . . .	2,946
Natrii chlorat. . . .	1,167
Natri carbonici . .	8,151
Lithon. carbonic. . .	0,013
Magnes. carbonic. .	1,881
Calc. carbonic. . .	2,333
Stront. carbonic. . .	0,022
Ferr. carbonic. . .	0,036
Alumin. phosphoric. .	0,006
Acid. silicic. . . .	0,338
— carbon. 1 Volum.	

Auct. analys. Struve.

Salzbrunnen. Conf. Kempten.

Salzhausen. (*Grossherzogthum Hessen.*) *16 Unc.*

alc. sulfuric. . .	11,17	Kal. et Ferr. chlorat. .	1,83	Natr. chlorat. . .	73,45
atrii jodat. . .	0,59	Calcii chlorat. . . .	2,57	Magnesii chlorat. .	8,79

Temperat. 15°C. *Auct. analys. v. Liebig.*

Salzschlirf. (*Prov. Hessen. Preussen*).

16 Unc.	Kinder-brunnen	Bonifacius-brunnen	Tempel-brunnnen
Magnesii jodati	0,019	0,038	0,042
Magnesii bromati . . .	0,016	0,036	0,045
Natrii chlorati	33,024	77,693	85,607
Magnesii chlorati . . .	3,513	8,368	10,514
Calc. sulfuricae	5,847	12,028	12,937
Calc. carbonicae	4,648	5,015	7,944
Magnesiae carbonicae . .	0,037	0,065	0,395
Kali sulfurici	0,499	1,230	1,769
Natri sulfurici	0,556	1,168	1,855
Ferri carbonici	0,042	0,074	0,394
Aluminae	0,672	—	0,897
Acidi silicici	0,069	0,088	0,055
Acidi carbonici.	7,899	12,642	14,909
Temperat.	8,32°R.	8,8°R.	10,3°R.
Pond. specif. (10,32°R.)	1,005316	1,01116	1,017769
	Auct. analys. Leber	*Fresenius et Will*	*Leber.*

Salzungen. (*Sachsen-Meiningen.*)

10000 Gramm.	Trink-quelle	Bernhards-brunnen		Trink-quelle	Bernhards-brunnen
Natrii chlorati . .	304,01	2617,7	Magnesii chlorati .	6,66	0,33
Kalii chlorati . .	1,153	3,26	— bromati . .	vestig.	0,12
Calcii chlorati . .	1,33	—	Natri sulfurici . .	—	—
Calc. carbonic. . .	0,52	0,54	Calc. sulfuric . .	8,29	42,96
Ferri carbonici . .	vestig.	0,254	Magnes. sulfuric. .	—	4,22
Acidi silicici . . .	0,32	0,26	— carbonic. .	—	—

Auct. analys. Bernhardi.

Mutterlauge. *Pond. spec. 1,214. 16 Unc. = 7680 Grana continent:*

Kalii chlorati . .	34,22	Natrii chlorati . .	1647,39	Kali sulfurici . .	18,70
Calc. sulfuric. . .	23,58	Magnesii chlorati .	373,14	Acid. silicici . .	vestig.
Mangani chlorati .	1,27	— bromati . .	2,95	*Auct. analys. Bernhardi.*	

San Bernardino. (*Graubündten. Schweiz.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	5,13	Calc. sulfuric. . .	11,90	Magnesii chlorat. .	0,75
Ferr. carbonic. . .	0,21	— carbonic. . .	3,93	Magnes. carbonic. .	1,37
Mater. organic. . .	0,20	Acid. carbonic. . .	8,80	Temperat. 10°C.	

Auct. analys. Capeller.

San Martino. (*Italien. Lombardei.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	1,60	Calc. sulfuric. . . .	1,50	Magnes. carbonic. .	0,40
Acid. silicic. . . .	0,08	— carbonic. . . .	0,80	Acid. carbonic. . .	?

Temperat. 40°C. *Auct. analys. Demagri.*

Sanct-Moritz. (*Graubündten. Schweiz.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . . .	2,43	Calc. sulfuric. . .	0,03	Natrii chlorati . .	1,25
Magnes. carbonic. .	2,04	— carbonic. . .	2,09	Magnesii chlorat. .	0,08
Ferr. carbonic. . .	0,32	Mater. organic. . .	0,01	Calcii chlorat. . .	0,03
Acid. carbonic. . . .	11,5	Temperat. 6°C.		*Auct. analys. Capeller et Kaiser.*	

Sandefjord. (*Norwegen.*) *10000 Partes.*

Natrii chlorat. .	168,877	Kali sulfuric. . .	5,282
Magnesii chlorat.	22,149	Calc. sulfuric. . .	5,821
— bromat. . .	0,639	— carbonic. . .	5,446
Magnes. carbonic.	6,814	Ferr. carbonic. . .	0,466
Aluminae . . .	0,068	Mangan. carbonic. .	0,080
Mater. organic. .	2,271	Acid. silicic. . . .	0,274
Acid. carbonic. .	6,337	— hydrosulfuric.	0,176

Sandrocks. (*Insel Wight. England.*) *7600 Part.*

Ferr. sulfuric. . .	41,4	Alumin. sulfuric. .	31,6	Calc. sulfuric. . .	10,1
Magnes. sulfuric. .	3,6	Natr. sulfuric. . .	16,0	Natrii chlorat. . .	4,0
Acid. silicic. . . .	0,7				

Auct. analys. Marcet.

Saxon. (*Cant. Wallis. Schweiz.*) *10000 Partes.*

Kali sulfuric. . .	0,472	Natr. sulfuric. . .	1,145	Calc. sulfuric. . .	1,496
Magnesii chlorat. .	0,221	Cacii jodat. . . .	1,715	— bicarbonic. .	1,505
Magnes. bicarbonic.	1,615	Acid. silicic. . . .	0,110	Acidi carbonic. .	0,152
Ferr. et Alumin. .	vestig.	Temperat. 25° C.		Bromuret. . . .	vestig.

Auct. analys. Heidepriem et Poselger.

Schandau. (*Sachsen.*) *10000 Partes.*

Kali sulfuric. . .	0,043	Calc. sulfuric. . .	0,109	Magnes. bicarbonic.	0,083
Natr. et Kalii chlorat.	0,078	— bicarbonic. . .	2,491	Ferr. carbonic. . .	0,145
Mater. organic. .	0,033	Acid. silicic. . . .	0,139	Temperat. 7° C.	

Auct. analys. Wackenroder et Reichardt.

Scharo-Dorna. (*Moldau*) *180 Unc.*

Natr. carbonic. . .	26,00	Natrii chlorat. . .	14,00	Magnes. carbon.	14,25
Calc. carbonic. . .	23,00	Calcii chlorat. . .	11,00	Ferr. carbonic.	2,25
Mater. resin. et humos.	0,75	Acid. silicic. . .	0,50	Acid. carbonic.	1,08 Vol.

Schillingsfürst. (*Bayern.*) *100000 Partes.*

Kali sulfurici . .	0,086	Calc. carbonic. .	13,600	Mater. organic. .	0,763
Natri sulfurici . .	0,710	Magnes. carbonic.	1,344	Alum. phospor. .	vestig.
Natrii chlorati . .	0,811	Ferri carbonici .	0,467	Acidi carbonici .	13,521
Natr. carbonici . .	11,762	Acidi silicici . .	1,150	Pond. specif. 1,0037.	

Temperat. 10° C. *Auct. analys. Zängerle 1864.*

Schimberg. (*Cant. Luzern. Schweiz.*) *10000 Partes.*

Natr. carbonic. . .	4,517	Calc. carbonic. . .	0,071	Magnes. carbonic.	0,085
Natrii chlorat. . .	0,076	Kali sulfuric. . .	0,087	Acid. silicic. . .	0,049
— sulfurat. . . .	0,302	Ferr. oxyd. et Alumin.	0,019	Mater. organic. .	0,183
Acid. carbonic. . .	1,779	Acid. hydrosulfuric.	0,049	Temperat. 11° C.	

Auct. analys. Bolley et Schulz.

Schinznach. (*Aargau. Schweiz.*) *1000 Gramm.*

Natrii chlorat. .	0,870	Kalii et Amonii chlorati	0,011		
Natr. sulfuric. .	0,160	Calc. sulfuric. . .	0,850	Magnes. sulfuric. .	0,357
Alumin. . . .	0,008	— carbonic. . .	0,189	— carbonic. . .	0,011
Acid. silicic. .	0,015	Calc. sulfurat., fluorat., jodat., bromat.			vestig.
— carbonic.	94,5 Cent. c.	Acid. hydrosulfuric.	63,5 Cent. cub.		

Temperat. 36° C. *Auct. analys. Löwig.*

10000 Gramm.

Kali sulfurici . .	0,805	Magnesii chlorati .	1,496	Ferri oxydulati .	0,011
Natri sulfurici . .	12,863	Magnesiae . . .	0,836	Aluminae	0,103
Calc. sulfuric. . .	1,571	Magnesiae carb. .	0,042	Acidi silicici. . .	0,128
Calcii chlorati . .	7,144	Calc. carbonic. .	1,426	Acid. carbonic. . .	2,304
				Acidi hydrosulfuric.	0,5145

Temperat. 30,5° C. *Auct. analys. Bolley et Schweizer 1857.*

Schlangenbad. (*Prov. Nassau. Preussen.*)

Neue (Ploch'sche) Quelle. *10000 Partes.*

Kali sulfuric. . . .	0,118	Kali chlorat.. . .	0,058	Natrii chlorat. . .	2,377
Natr. phosphoric. .	0,006	Calc. carbonic. . .	0,326	Magnes. carbonic..	0,062
— carbonic. . .	0,103	Acid. silicic. . . .	0,326	Acid. carbonic.. .	0,870

Borat., Fluoruret., Alum. vestig. Temperat. 30,5° C. Pond. spec. 1,00023

Auct. analys. Fresenius.

Schachtbrunnen. *16 Unc.*

Natrii chlorat. .	1,00	Magnesii chlorat. .	0,06	Calcii chlorat. . .	0,19
Natr. carbonic..	3,00	Magnes. carbonic. .	0,75	Calc. carbonic. . .	1,00
Acid. carbonic.	1,75 d. c.	Temperat. 30° C.			

Auct. analys. Kastner.

Schmalkalden. (*Prov. Sachsen. Preussen.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	71,08	Kalii chlorat. . .	5,85	Calcii chlorat. . .	0,91
Magnesii chlorat. .	2,81	Calc. sulfuric. . .	22,13	Natr. sulfuric. . .	0,80
Magnes. sulfuric. .	0,25	Ferr. carbonic.. .	0,11	Mangan. carbonic. .	0,02
Acid. silicic. . . .	0,25	Mater. resinos. . .	0,55	Acid. carbonic. . .	2,00

Temperat. 19° C.

Auct. analys. Bernhardi.

Schmeckwitz. (*Oberlausitz. Sachsen.*)

16 Unc.	Schwefelquelle	Eisenquelle	Rosenquelle
Magnesii chlorat.	0,027	0,026	0,030
Magnes. carbonic. . . .	0,056	0,045	0,063
Calc. sulfuric.	0,143	0,140	0,186
— carbonic.	0,205	0,210	0,193
Natrii chlorat.	0,023	0,024	0,028
Mater. saponaceae . . .	0,360	0,406	0,413
Kali sulfuric.	0,036	0,036	0,048
Ferr. oxydulat.	0,021	0,137	0,128
Mater. organic.	0,261	0,643	0,433
Acid. hydrosulfuric. . . .	0,298 digt. c.	0,075 digt. c.	0,243 digt. cub.
— carbonic.	—	2,983 digt. c.	3,113 digt. cub.
Temperat.	14° C.	12,5° C.	13° C.

Auct. analys. Ficinus.

Schmeksz. (Tatra-Füred.) (*Ungarn.*)

10000 Gramm.	Castorquelle	Polluxquelle
Kali sulfurici	0,0329	0,0351
Natri sulfurici	0,0365	0,0413
Natrii chlorati	0,0103	0,0100
Natri carbonici	0,0939	0,0881
Calcar. carbonic. . . .	0,0854	0,0851
Magnes. carbonic. . . .	0,0340	0,0440
Alumin. phosphoric. . .	0,0053	0,0085
Aluminae	0,0047	0,0023
Ferri carbonici	0,0774	0,0971
Acidi silicici	0,3865	0,3739
Acidi carbonici	20,9553	20,5947
Temperat.	7,2° C.	6,8° C.

Auct. analys. Scherfel 1875.

Schnittweyer-Bad. Conf. Steffisburg.

Schönebeck. (*Prov. Sachsen. Preussen.*)

Mutterlauge. *10000 Part.*

Natrii chlorati . .	444,4	Magnes. sulfuricae .	7,2	Ferri carbonici . . .	0,2
Magnesii chlorati .	2,9	Calc. sulfuricae . .	14,9	Acidi silicici . . .	0,2
Kali sulfurici . .	10,9	Calc. carbonic. . .	3,7		

Schuls. Conf. Taraps.

Schwalbach. Conf. Langen-Schwalbach.

Schwalheim. (*Prov. Hessen. Preussen.*) *1000 Gramm.*

Natrii chlorat. . .	1,280	Magnesii chlorat. .	0,116	Natr. sulfuric. . .	0,066
Magnes. carbonic. .	0,045	Calc. carbonic. .	0,043	Ferr. carbonic. . .	0,009
Acid. silicic. . . .	0,015	Bromuret. . . .	vestig.	Acid. carbonic. . .	2,250

Temperat. 10° C. Pond. spec. 1,0022 *Auct. analys. Liebig.*

Schwelm. (*Prov. Westfalen. Preussen.*) *16 Unc.*

Magnes. sulfuric. .	0,618	Magnesii chlorat. .	0,050	Calc. sulfuric. . .	7,380
— carbonic. . .	0,098	Natrii chlorat. . .	0,110	— carbonic. . .	0,904
Ferr. carbonic. . .	0,471	Mangan. carbonic. .	0,040	Acid. carbon. . .	5,000

Temperat. 10°C. *Auct. analys. Brandes.*

Schwendikaltbad. (*Obwalden. Schweiz.*)

10000 Gramm.

Kalii chlorati . .	0,035	Calc. bicarbonic.	2,898	Natri cum Acidis organicis conjuncti .	0,023
Natri chlorati . .	0,011	Magnes. bicarbon.	0,208	Materiae organic. .	0,144
Natri bicarbonici .	0,575	Ferri bicarbonic.	0,121	Acidi silicici . . .	0,025

Temperat. 4,68° C. Pond. spec. 1,00018

Auct. analys. Dr. Schultz. 1860.

Schwolm. (*Birkenfeld.*)

Trinkbrunnen. *16 Unc.*

Natr. carbonic. . .	1,55	Calc. carbonic. . .	3,85	Ferr. carbonic. . .	0,12
Aluminae	0,67	Acid. carbonic. . .	9,40		

Unterbrunnen. *16 Unc.*

Natr. carbonic. . .	1,37	Calc. carbonic. . .	5,47	Ferr. carbonic. . .	0,12
Aluminae	0,67	Acid. carbonic. . .	9,00		

Auct. analys. Mahler.

16 Unc. Sebastianweiler. (*Baden.*)

Natr. sulfuric. . .	4,51	Magnes. sulfuric. .	1,61	Natrii chlorat.	0,59
Calc. carbonic . .	3,60	— carbonic. . .	0,41	Magnesii chlorat.	0,23
Mang., Ferr., Kali etc. vestig.		Acid silicic . . .	0,14	Acid. hydrosulf.	2,26 digt. c.

Auct. analys. Niethhammer.

Sedlitz. (*Saidschütz Böhmen.*) *16 Unc.*

Magnes. sulfuric. .	104,0	Magnesii chlorat. . .	3,0	Calc. carbonic. . .	8,0
— carbonic. . .	3,0	Acid. carbonic. . . .	?	— sulfuric. . . .	8,0

Auct. analys. Naumann.

Seeon. (*Bayern.*) *10000 Partes.*

Kali sulfuric . .	0,055	Natr. nitric. . . .	0,092	Natrii chlorat. . .	0,339
— nitric. . . .	0,008	Ammonii chlorat .	0,013	Calcii chlorat. . .	0,157
Calc. phosphoric. .	0,021	Magnes bicarbonic.	0,877	Ferr. bicarbonic. .	0,004
— silicic. . . .	0,302	Mater. organic. . .	0,185	Mangan. bicarbonic.	vestig
— bicarbonic. .	3,085	Acid. carbonic. . .	0,033	Temperat. 6°C.	

Auct. analys. Wittstein.

Seewen. (*Cant. Schwyz. Schweiz.*) *16 Unc.*

Kalii chlorat. . .	0,041	Natrii chlorat. . .	0,122	Magnes. carbonic. .	9,083
Calc. carbonic. . .	1,795	Mangan. carbonic. .	0,012	Ferr. carbonic. . .	0,014
Alumin. phosphoric.	0,005	Acid. silicic. . . .	0,107	— oxydat. . . .	0,010
Natr. crenic. . . .	0,387				

Auct. analys. Löwig.

Selters v. Niederselters. (*Prov. Nassau. Preussen.*) *16 Unc.*

Natr. bicarbonic. .	9,774	Calc. bicarbonic. .	2,668	Magnes.bicarbonic.	2,558
Ferr. bicarbonic. .	0,109	Stront. bicarbonic. .	0,008	Lithon. bicarbonic.	0,0004
Mangan. bicarbonic.	0,003	Natr. sulfuric. . .	0,261	Natr. posphoric. .	0,277
Acid. silicic. . . .	0,250	Calcii fluorat. . .	0,001	Natrii chlorat. . .	17,225
Calcii chlorat. . .	0,289	Phosphat., Lithoni, Calcariae, Aluminae parv. cop.			
Natrii bromat. . .	vestig.	Acid. carbonic. . .	25,239	*Auct. analys. Kastner.*	

10000 Gramm.

Natri bicarbonici . .	12,366	Natrii chlorati . .	23,346
Lithoni bicarbonici .	0,050	Natrii bromati. . .	0,009
Ammoni bicarbonici .	0,068	Natrii jodati . .	0,00033
Barytae bicarbonic. .	0,002	Kali sulfurici . .	0,463
Strontianae bicarbonic.	0,028	Natri phosphorici .	0,002
Calcariae bicarbonic. .	4,438	Natri nitrici . . .	0,061
Magnesiae bicarbonic.	3,081	Alumin. phosphoric.	0,004
Ferri bicarbonici . .	0,042	Acidi silicici . . .	0,212
Mangani bicarbonici .	0,007	Acidi carbonici . .	22,354
Kalii chlorati . . .	0,176	Nitrogenii	0,041
Temperatura 15 ad 16° C.		Pond. spec. 1,00332 (21,5° C.)	

Auct. analys. Fresenius 1863.

Sermaize. (*Dép. de la Marne. Frankreich.*) *10000 Partes.*

Magnes. sulfuric. . .	6,80	Calc. bicarbonic. . .	5,70
Natr. et Calc. sulfuric.	1,20	Magnes. bicarbonic. .	0,40
Natr. bicarbonic. . .	0,20	Calcii et Magnesii chlorat.	0,40
Alumin. silicic. . .	0,50	Ferr. crenic. . . .	0,13
Stront., Joduret., Mangan., Kali, Mater. organic. .	vestig.		

Temperatura 10° C. *Auct. analys. O. Henry 1852.*

Siminofskoie. (*Russland.*)

16 Unc.	Eisenquellen		Quelle von Spasski	Wasser von Yazikof
Ferr. carbonic.	0,212	0,287	0,125	—
Magnes. carbonic. . . .	0,018	0,024	0,167	—
— sulfuric.	—	—	0,138	—
Calc. carbonic.	0,324	0,245	0,581	0,060
— sulfuric.	—	—	0,211	0,030
Aluminae	0,040	0,050	—	0,005
Kalii et Natrii chlorat. .	0,025	0,025	0,022	—
Acid. silicic.	0,264	0,303	0,102	0,103
Mater. organic.	0,224	0,256	0,008	0,057

Sinzig (*Rheinprovinz. Preussen.*) *16 Unc.*

Natr. carbonic. . .	8,05	Calc. carbonic. . .	1,39	Magnes. carbonic .	1,56
— sulfuric. . . .	0,29	Natrii chlorat. . .	17,98	Acid. silicic. . . .	0,42

Acid. carbonic. 10 volum.

Sironabad. (Nierstein.) (*Grossherzogth. Hessen.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. .	1,364	Natrii chlorat. . .	1,970	Calc. sulfuric. . .	0,209
— carbonic. .	0,226	Magnesii chlorat. .	0,214	— carbonic. . .	0,883
Magnes. carbon.	0,037	Ferr. carbonic. . .	0,042	Mater. organic. . .	0,122

Acid. carbonic. 0,834 d. c. Acid. hydrosulfuric. 0,767 digt. cub.

Auct. analys. Buchner.

Skleno. Conf. Szkleno.

Sklo. (*Galizien. Oesterreich.*)

16 Unc.	Militairquelle	Civilquelle
Natrii chlorat.	0,026	0,029
Calc. sulfuric.	9,509	8,492
Magnes. sulfuric.	0,202	0,212
Calc. carbonic.	1,568	1,891
Magnes. carbonic. . . .	0,033	0,037
Ferr. carbonic.	0,027	0,026
Acid. silicic.	0,100	0,100
	Digiti	cubici.
Acidi carbonic.	3,813	3,339
— hydrosulfuric. . . .	1,167	1,123
Nitrogen.	1,407	1,407

Auct. analys. Torosiewicz.

Slanika. (*Moldau.*) *250 Unc.*

Pauls- oder Präsidentenquelle

Natr. carbonic. . .	48,5	Natrii chlorat. .	106,0	Calc. carbonic. .	22,0
Natr. sulfuric. . .	88,0	Calcii chlorat. .	27,5	Acid. silicic. . .	4,0
Mater. organic. . .	0,8	Acid. carbonic.	$1\frac{1}{2}$ vol.	Acid. hydrosulfuric.	$\frac{1}{25}$ vol.

Temperatura 10° C.

Soden. (*Prov. Nassau. Preussen.*)

10000 Gramm.	I. Milch-brunnen	III. Warm-brunnen	IV. Sool-brunnen	VI. a. Wilhelms-brunnen	VI. b. Schwefel-brunnen	VII. Major
Natrii chlorati. . . .	24,255	34,258	142,328	135,549	100,802	144,008
Kalii chlorati . . .	1,366	1,191	6,560	3,295	3,386	5,300
Lithii chlorati . . .	0,006	0,022	0,045	—	—	0,030
Magnesii chlorati . .	—	—	0,118	—	—	0,679
Natrii bromati . . .	0,004	0,007	—	—	—	—
Magnesii bromati . .	—	—	—	—	—	0,029
Natrii jodati	vestig.	—	—	—	—	—
Kali sulfurici. . . .	0,370	0,408	3,140	—	—	0,309
Calcariae sulfuricae .	—	—	0,903	1,280	0,792	0,947
Barytae sulfuricae . .	vestig.	—	—	—	—	vestig.
Natri carbonici . . .	0,126	1,347	—	—	—	—
Calcariae carbonicae .	4,593	6,393	11,331	1,920	9,367	13,503
Magnes. carbonicae. .	2,807	3,784	1,421	1,677	1,563	1,871
Ferri carbonici . . .	0,079	0,118	0,152	0,394	0,282	0,289
Mangani carbonici . .	0,032	0,012	vestig.	—	—	0,011
Acidi silicici	0,336	0,261	0,407	0,284	0,281	0,389
Aluminae	0,016	0,016	0,054	0,077	0,051	0,005
Acidi phosphorici . .	vestig.	—	—	—	—	vestig.
Acidi arsenicici . . .	—	—	0,001	—	—	—
Acidi carbonici . . .	18,830	20,998	16,726	—	—	21,174
Pond. specific. . . .	1,00321	1,00466	1,01291	—	1,00732	1,01347
Temperatura	24,38° C.	22,69° C.	21,55° C.	18,75° C	17° C.	19,7° C.
	Auct. analys.	*Casselmann.*		*von*	*Liebig*	*Casselmann*
	1859	*1859*	*1859*	*1839*	*1839*	*1858.*

10000 Gramm.	X. Schlangen-bader-brunnen	XVIII. Wiesen-brunnen	XIX. Champag-ner-brunnen	XXIV. Sool-sprudel	Neuen-hainer-quelle
Natrii chlorati . .	2,988	112,311	65,274	145,610	1,810
Kalii chlorati . . .	0,122	2,659	0,831	5,763	0,214
Lithii chlorati . . .	—	—	—	0,025	0,0015
Calcii chlorati . . .	—	—	—	0,219	—
Magnesii chlorati . .	—	—	—	1,498	—
Natrii bromati . . .	—	—	—	—	0,0004
Magnesii bromati . .	—	—	—	0,013	—
Magnesii jodati . .	—	—	—	vestig.	—
Kali sulfurici . . .	0,189	—	—	—	0,119
Calcariae sulfuricae .	—	1,280	0,241	1,089	—
Barytae sulfuricae .	—	—	—	vestig.	vestig.
Natri carbonici . .	0,185	—	—	—	0,463
Calcariae carbonicae	1,544	10,899	6,510	12,957	2,668
Magnesiae carbonicae	0,587	1,852	4,126	0,756	0,698
Ferri carbonici . .	0,066	0,282	0,201	0,664	0,450
Mangani carbonici .	0,002	—	—	0,072	0,058
Acidi silicici . . .	0,348	0,347	0,238	0,280	0,941
Aluminae	0,0023	0,051	0,030	0,012	vestig.
Acidi phosphorici . .	—	—	—	0,001	vestig.
Acidi arsenicici . .	—	—	—	vestig.	vestig.
Ammonii chlorati. .	—	—	—	0,294	—
Acidi carbonici . .	2,426	—	29,639	15,892	24,953
Pond. specific. . . .	1,00029	—	—	1,01334	1,00049
Temperatura . . .	18,9°—19,7° C.	15° C.	15° C.	29,5° C.	13° C.
Auct. analys.	*Casselmann* *1859.*	*v. Liebig* *1839.*	*v. Liebig* *1839.*	*Casselmann.*	

Sohl (apud Adorf.) (*Sachsen.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric.	4,10	Natrii chlorat. . .	7,90	Calc. carbonic. . .	2,25
— carbonic.	12,50	Calcii chlorat. . .	0,20	Magnes. carbonic. .	0,60
Acid. carbonic.	13,75 digt. c.				

Auct. analys. Lampadius.

Spaa. (*Belgien.*)

10000 Partes.	Sources du Pouhon	de Géronstère	de la Sauvenière	de Groesbeck	du Tonnelet
Natri bicarbonici	1,266	0,368	0,379	0,136	0,011
Kali bicarbonici	0,105	0,064	0,058	0,059	0,023
Calc. bicarbonicae . . .	1,730	1,572	1,115	1,133	0,625
Magnes. bicarbonic. . . .	1,674	1,212	0,489	1,137	0,395
Ferri bicarbonici	0,714	0,420	0,715	0,718	0,613
Natri sulfurici	0,203	0,031	0,043	0,094	0,191
Natrii chlorati	0,256	0,065	0,057	0,051	0,079
Acidi silicici	0,629	0,150	0,107	0,079	0,207
Acidi carbonici	21,409	21,089	22,664	21,815	22,350
Temperat.	10,3° C.	9,2° C.	9° C.	8,4° C.	10,6° C.
Pond. specif.	1,000998	1,0008	1,00075	?	?

Auct. analys. Plateau 1830.

Pouhon. *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	0,037	Kali sulfuric. . . .	0,079	Natrii chlorat. .	0,449
— carbonic. . .	0,737	Calc. carbonic. . .	0,985	Magnes. carbonic.	1,123
Ferr. carbonic. . .	0,575	Mangan. carbonic. .	0,052	Calc. phosphoric.	0,013
Alumin. phosphoric.	0,008	Acid. silicic. . . .	0,498	Acid. carbonic.	8,10 d. c.

Auct. analys. Struve.

Stachelberg. (*Cant. Glarus. Schweiz.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. .	1,67	Magnes. sulfuric. .	1,00	Calc. carbonic. . .	1,00
Acid. carbonic.	2,65 d. c.	Acid. hydrosulfuric.	4 digt. cub.	Temp. 7,5° C.	

Auct. analys. Ruelen.

Steben. (*Bayern.*)

160 Unc.	Trinkquelle	Tornesiquelle	Unbenannte Quelle
Kali sulfurici	vestig.	0,961	vestig.
Natri sulfurici	0,784	0,035	0,974
Natrii chlorati	0,211	0,544	0,308
Natri carbonici	4,927	3,177	4,295
Calc. carbonicae	16,734	18,989	17,104
Magnesiae carbonic. . .	6,920	5,086	6,315
Ferri carbonici	3,142	3,357	3,040
Acidi silicici	4,708	3,566	4,388
Materiae organicae . . .	1,152	2,272	0,963
Acidi carbonici	293 digt. c.	319 digt. c.	292 digt. c.

Auct. analys. v. Gorup-Besanez.

Max-Marienquelle. Langenauer Eisensäuerling. *16 Unc.*

Ferri carbonici . .	0,181	Lithoni carbonic. .	0,010	Acidi silicici . .	0,687
Calc. carbonic. . .	7,548	Natrii chlorati . .	0,362	Acidi carbonici .	18,368
Magnes. carbonic. .	1,094	Kalii chlorati . .	0,127		
Natri carbonici . .	0,401	Kali sulfurici . .	0,123		

Auct. analys. v. Gorup-Besanez.

Stecknitz. (*Böhmen.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	1,000	Magnes. sulfuric. .	2,375	Calc. sulfuric. . .	4,050
Alumin. sulfuric. .	0,091	Ferr. sulfuric. . .	0,400	Ferr. carbonic. . .	0,522
Aluminae	1,061	Acid. carbonic. ?		*Auct. analys. Reuss.*	

Steffisburg. (*Canton Bern. Schweiz.*)

Schnittweyer-Bad. *100000 Partes.*

Magnes. nitricae .	0,824	Magnes. sulfuric. .	16,850	Calc. carbonic. .	21,840
Natrii chlorati . .	1,178	Magnes. carbonic.	3,000	Acidi silicici . .	1,460
Natri sulfurici . .	0,080	Ferri carbonici .	0,220	Acidi carbonici . .	11,58
Kali sulfurici . .	0,714	Temperat. 8,5° R.		*Auct. anal. v. Fellenberg.*	

Steinheyde. (*Sachsen-Meiningen.*) *16 Unc.*

Calcii chlorat. . .	0,720	Calc. carbonic. . .	0,640	Natr. bicarbon. . .	0,475
Natrii chlorat. . .	1,504	Natr. sulfuric. cryst.	0,665	Ferr. carbonic. . .	0,560
Mater. organic. . .	0,320	Acid. carbonic. ?		*Auct. analys. Trommsdorf.*	

Steinwasser. (*Böhmen.*) *16 Unc.*

Magnesii chlorat. .	12,000	Magnes. sulfuric.	272,000	Calc. sulfuric. . .	7,124
Mater. extractiv. .	1,000	— carbonic. .	5,500	— carbonic. . .	2,375
				Auct. analys. Damm.	

Sternberg. (*Böhmen.*) *16 Unc.*

	Selinenquelle	Heinrichsbrunn.
Kali sulfuric.	0,119	0,115
Natr. sulfuric.	0,225	0,143
Calc. sulfuric.	0,280	0,184
Magnes. sulfuric.	0,418	0,500
Magnesii chlorat.	0,134	0,056
Calc. bicarbonic.	2,858	2,828
Magnes. bicarbonic. . . .	0,326	0,591
Ferr. bicarbonic.	0,248	0,242
Acid. silicic.	0,098	0,089
— carbonic.	4,001	2,703
Alumin., Mangan., Acid. arsenicos. etc.	vestig.	vestig.
Pond. specif.	1,0003	1,0006
Temperat. 11° C. et 11,5° C.	*Auct. analys. Quadrat 1848.*	

Strunga. (*Moldau.*) *250 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	47,0	Natrii chlorat. . . .	7,5	Magnes. sulfuric. .	26,0
— carbonic. . .	22,5	Magnesii chlorat. . .	7,0	— carbonic. . .	22.0
Calc. sulfuric. . . .	20,0	Calcii chlorat. . . .	25,0	Acid. silicic. . . .	6,0
— carbonic. . .	18,5	Mater. organ. . . .	1,2	Acid. hydrosulf.	$\frac{1}{5}$ Volum.

Temperat. 10° C.

Stubitza. (*Kroatien.*) *16 Unc.*

Mineralquelle.

Natrii chlorat. . .	0,119	Kali sulfuric. . .	0,199	Natr. sulfuric. . .	0,077
Calc. sulfuric. . .	0,314	Magnes. sulfuric. .	0,394	— carbonic. . .	0,291
— bicarbonic. .	1,548	— bicarbonic. . .	0,576	Ferr.oxydul.etAlumin.	0,022
Acid. carbonic. . .	0,427	Temperat. 54° C.		*Auct. analys. Hauer.*	

Stubna. (Háj Stubna.) (*Com. Thurócz. Ungarn.*)

16 Unc.	Badequelle	Trinkquelle
Natr. sulfuric. . . .	4,29	2,67
Magnes. sulfuric. . .	3,14	4,10
Calc. sulfuric. . . .	2,29	2,83
Magnes. carbonic. . .	0,38	0,37
Calc. carbonic. . . .	3,27	3,12
Acid. silicic. . . .	0,16	0,17
— carbonic. . . .	1,89	1,75
Temperat.	44° C.	40° C.

Auct. analys. Kitaibel.

Suliguli. (*Com. Mármaros.*) *Ungarn.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	6,133	Natr. carbonic. .	12,817	Calc. carbonic. . .	8,910
Magnes. carbonic. .	5,078	Ferr. et Mangan. carbonic.	0,412		
Aluminae	0,014	Acid. silicic. . .	1,273	Acid. carbonic.?	

Auct. analys. Torosiewicz.

Sultzmatt. (*Elsass.*) *10000 Partes.*

Hauptquelle

Natr. bicarbonic. .	9,574	Calc. bicarbonic. .	4,311	Magnes. bicarbonic.	3,132
Lithon. bicarbonic.	0,197	Kali sulfuric. . . .	1,477	Natr. sulfuric. . .	0,227
Natrii chlorat. . .	0,706	Natr. boracic. . .	0,650	Acid. silicic. . . .	0,635
Alumin. phosphor. .	0,089	Acid. carbonic. . .	19,459	Temperat. 12° C.	

Auct. analys. Béchamp.

Sülz. (*Mecklenburg-Schwerin.*)

	Salzbrunnen		
	I	II	III
16 Unc.	Alter Brunnen	Ludwigsbrunn.	Reckenitzbrunn.
Natrii chlorat.	34,233	336,138	363,011
Kalii chlorat. , . . .	0,430	0,468	0,476
Calcii chlorat.	33,147	38,584	32,287
Magnes. sulfuric. . . .	—	6,067	—
Calc. sulfuric.	7,795	—	7,795
— carbonic. . . .	0,330	0,392	0,392
Magnesii chlorat. . . .	22,310	24,177	20,160
Ferr. carbonic. . . .	0,553	0,376	0,369
Acid. silicic. . . .	0,046	0,031	0,023
— carbonic. . . .	?	?	?
Temperat.	12° C.	?	?
Pond. spec.	1,0015	1,0408	?

Auct analys. Blüher.

Szczawnica. (*Ost-Galizien.*)

16 Unc.	Josefinenqu.	Stefansquelle	Magdalenenqu.
Natr. carbonic. . . .	18,934	13,638	16,958
Calc. carbonic. . . .	3,420	3,056	2,292
Magnes. carbonic. . .	1,338	1,243	1,364
Ferr. carbonic. . . .	0,061	0,091	0,112
Natrii chlorat. . . .	16,640	14,142	18,164
Kalii chlorat. . . .	0,226	0,342	0,411
Natr. sulfuric. . . .	0,856	—	0,056
Acid. silicic.	0,072	0,068	0,016
	Digiit.	cubici	
Acid. carbonic. . . .	36	34	35
Temperat.	10° C.	9° C.	9° C.

Auct. analys. Torosiewicz.

Szepetówka. (*Wolhynien. Russland.*) *10000 Partes.*

Ferri carbonici . .	0,704	Natrii chlorati . .	0,247	Natri carbonici . .	0,114
Magnes. carbonic. .	0,722	Kalii chlorati . .	0,639	Acidi carbonici . .	9,048
Calc. carbonicae .	8,842	Kali sulfurici . .	0,414	Alumin. phosph., Magnes., Arseni etc. vestig.	
Acidi silicici . . .	0,923	Calc. sulfuric. . .	1,195		

Temp. 6° C. Pond. spec. 1,00065 *Auct. analys. Hessel 1859.*

Szinye-Lipócz. (*Com. Sáros. Ungarn.*)

10000 Gramm.	Marienquelle	Josephquelle	Spiegelquelle
Kali sulfurici	0,924	0,530	0,701
Natri sulfurici	1,441	1,806	1,433
Natrii chlorati	1,885	1,682	1,654
Natrii jodati	0,125	0,096	0,123
Natri borici	3,284	2,809	3,150
Natri carbonici	1,208	1,762	1,042
Lithoni carbonici	1,250	0,880	0,953
Calcariae carbonicae . .	10,301	8,067	10,536
Magnesiae carbonicae . .	5,117	4,698	5,181
Acidi silicici	0,362	0,382	0,378
Acidi carbonici	1084,3 C. C.	1046,7 C.C.	848,5 C.C.
Acidi hydrosulfurici . . .	10,735 C.C.	vestig.	vestig.
Pondus specific.	1,00301	1,00337	1,00354
Temperatura	16,5° C.	12,5° C.	14,8° C.

Szkleno. (Glashüttenbad.) (*Com. Bars. Ungarn.*)

	10000 Partes.			*16 Unc.*	
	Josephsquelle im Pfarrhof.	Wilhelminen-quelle an der Strasse	Kreuzquelle	Quelle im Chirurgusgarten	Quelle im Schulmeister-garten
Calc. carbonic. . .	2,370	1,656	0,805	0,461	0,411
Magnes. carbonic. .	0,038	0,023	—	—	—
Ferr. carbonic. . .	vestig.	vestig.	—	—	—
Magnesii chlorat. .	0,058	0,023	0,089	0,075	0,082
Natr. sulfuric. . .	1,980	1,308	—	—	—
Calc. sulfuric. . .	14,307	12,457	20,288	14,566	14,193

	Josephsquelle im Pfarrhof	Wilhelminenquelle an der Strasse	Kreuzquelle	Quelle im Chirurgusgarten	Quelle im Schulmeistergarten
gnes. sulfuric.	5,382	5,177	5,024	4,377	1,971
d. silicic. . .	0,420	1,430	0,125	0,106	0,091
er. organic. .	0,415	0,483	0,046	0,040	0,052
l. carbonic. .	1/8 Vol.	1/12 Vol.	1/10 Vol.	1/10 Vol.	1/10 Vol.
nperatura . .	54,5° C.	42,4° C.	51° C.	50° C.	43,8° C.
d. specific. (16°C.)	1,0022	1,0021	1,0022	1,0022	1,0022

Auct. analys. Hauch. *Wehrle.*

Szliàcz. (Ribár.) (*Com. Sohl. Ungarn.*)

10000 Partes.	Josephsquelle	Dorotheenquelle	Adamsquelle	Lenkeyquelle	Spiegelquelle
Magnes. sulfuric. . . .	0,050	22,694	14,480	15,590	22,189
Calc. sulfuric. . . .	0,060	3,598	19,442	15,072	17,150
Natr. sulfuric. . . .	0,030	12,186	5,906	4,682	5,770
Calc. carbonic. . .	7,346	32,355	20,133	20,338	20,274
Ferr. carbonic. . .	1,860	0,355	0,250	1,650	0,400
Lithon. carbonic. . .	vestig.	0,100	0,150	0,170	0,480
Natrii chlorat. . . .	vestig.	0,150	0,100	0,100	0,150
Acid. silicic. . . .	0,640	0,300	0,205	0,200	0,245
— carbonic. . .	?	5 Vol.	3,9 Vol.	2,6 Vol.	1,8 Vol.
Temperat.	11°C.	22° C.	25,3° C.	23,2° C.	31° C.
Pond. specific. . . .	1,0014	1,0038	1,00398	1,00353	1,00421

Auct. analys. Hauch 1854.

Nota. Has analyses accurate relatas non puto. *Autor.*

Szobráncz. (*Com. Unghvár. Ungarn.*) *16 Unc.*

r. sulfuric. . .	1,0	Magnes. sulfuric. .	5,0	Calc. sulfuric. . . .	6,0
rii chlorat. . .	20,0	Calcii chlorat. . .	12,0	Magnes. carbonic. .	2,0
:. carbonic. . .	4,0	Acid. hydrosulfuric.	0,4 Volum.		

Szombatfalva. (*Udvárhely. Siebenbürgen.*) *16 Unc.*

Säuerling.

r. sulfuric. . . .	1,0	Natrii chlorat. . . .	0,2	Calc. carbonic. . .	5,2
carbonic. . . .	1,4	Magnes. carbonic. .	2,4	Ferr. carbonic. . .	0,04
ninae	1,2	Acid. silicic. . . .	0,2	Acid. carbonic. . .	12,0

Schwefelquelle.

rii chlorat . .	10,0	Natr. carbonic. . .	2,8	Calc. carbonic. . .	2,0
nes. carbonic. .	0,8	Ferr. carbonic. . .	0,08	Acid. silicic. . . .	0,4
l. hydrosulfuric. .	0,8	Acid. carbonic . .	13,5		

Auct. analys. Pataki.

Tarasp. (*Graubündten. Schweiz.*)

Acque salate

10000 Partes.	Tarasper Gr. Quelle	Tarasper Kl. Quelle	Tarasper Sauer-Quelle	Tarasper Schwefel-wasser	Wyh-Quelle	Suot-Sass Quelle	Schulser-Salz-wasser.
Calc. carbonic. . .	16,188	16,148	19,023	0,994	12,327	10,378	14,154
— sulfuric. . .	—	—	—	—	—	0,188	—
Magnes. carbonic. .	6,610	6,480	3,366	—	0,844	0,781	5,653
Ferr. carbonic. . .	0,198	0,182	0,330	0,214	0,265	0,127	0,135
Mangan. carbonic. .	—	—	—	—	0,017	—	—
Natr. carbonic. . .	35,455	37,155	10,325	—	0,037	—	29,456
Magnesii chlorati .	—	—	—	0,051	—	—	—
Natrii chlorat. . .	38,283	38,257	0,570	0,212	0,021	0,009	28,874
— jodat. . . .	0,0023	—	—	—	—	—	—
Calcii chlorat. . .	—	—	—	0,472	—	—	—
Natr. sulfuric. . .	21,546	21,376	2,147	0,528	0,113	0,199	15,595
Kali sulfuric. . .	3,903	4,345	0,955	0,247	0,109	0,114	2,828
Acid. silicic. . .	0,321	0,120	0,185	0,320	0,192	0,148	0,240
Alumin. phosphoric.	0,005	—	—	—	0,003	—	—
Acid. carbonic. . .	70,802	69,312	37,215	4,665	28,841	28,488	59,767
— hydrosulfuric.	—	—	—	0,024	—	—	—
Pond. specific. . .	1,013	1,0129	1,0029	1,0005	1,002	1,0019	1,0104
Temperatura . .	6,2° C.	6,2° C.	7,5° C.	—	8,7° C.	9,3° C.	8° C.

Auct. analys. Planta-Reichenau 1858.

10000 Gramm.	Ursus-quelle	Neue Badequelle	Neue Innquelle
Lithii chlorati	0,0624	0,0034	0,0145
Natrii chlorati	28,8734	8,2674	0,0659
Natrii bromati	0,1955	0,0358	—
Natrii jodati	0,0032	0,0002	—
Kali sulfurici	2,7717	1,0160	0,3295
Natri sulfurici	16,7109	7,3344	1,0242
Natri borici	2,4167	0,2484	0,0633
Natri nitrici	0,0083	vestig.	—
Natri carbonici	23,9094	2,5985	1,7799
Ammoni carbonici	0,3692	0,0541	0,0395
Calcar. carbonic.	16,8025	16,6727	21,7048
Magnes. carbonic.	5,7825	3,3207	2,5280
Strontian. carbonic.	0,0030	vestig.	0,0013
Ferri carbonici	0,1268	0,0918	0,2357
Mangani carbonici	0,0019	0,0096	0,0040
Acidi silicici	0,1025	0,1418	0,2120
Acidi phosphorici	0,0036	0,0029	0,0024
Aluminae	0,0025	0,0019	0,0021
Baryt., Rubid., Caesii, Thallii, Materiae organicae	vestig.	—	—
Acidi carbonici	25367,9 C.C.	12754,7 C. C.	16302,18 C.C.
Temperat.	9,3° C.	9,7 °C.	?
Pond. specific.	1,010277	1,004331	1,003978

Auct. analys. Husemann 1875.

Taresa. Conf. Tatzmannsdorf.

Tatenhausen. (*Prov. Westphalen. Preussen.*) *16 Unc.*

Trinkquelle.

Natri jodat.	0,0036	Magnesii chlorat.	0,028	Natr. sulfuric.	0,041
— chlorat.	0,011	Kali sulfuric.	0,003	Calc. sulfuric.	0,041
Magnes. carbon.	0,027	Ferr. carbonic.	0,109	— carbonic.	0,953
Acid. silicic.	0,028	Mangan. carbon.	0,002	— phosphoric.	0,004
Aluminae	0,006	Calcariae	0,006	Mater. resin. et organ.	0,219
Acid. carbonic.	0,72 digt. c.	Acid. hydrosulfuric.	vestig.	Temperat.	13,5°C.

Auct. analys. Brandes.

Tatzmannsdorf. (*Tarcsa. Pinkafeld. Ungarn.*) *16 Unc.*

Calc. carbonic.	12,0	Natr. bicarbonic.	10,3	Natr. sulfuric.	3,5
Natrii chlorat.	3,7	Ferr. carbonic.	0,6	Acid. silicic.	0,4
Acid. carbonic.	0,5 Vol.	Temperat. 12°C.			

Auct. analys. Macher.

Teinach. Conf. Deinach.

Telgard. (*Com. Gömör. Ungarn.*) *16 Unc.*

Calc. carbonic.	1,111	Ferr. carbonic.	0,666	Natr. carbonic.	4,000
Natrii chlorat.	2,666	Acid. silicic.	0,222	Acid. carbonic.	1,8 Volum.

Auct. analys. Marikowski.

Tennstädt. (*Prov. Sachsen. Preussen.*) *16 Unc.*

Schwefelwasser.

Kali sulfuric.	0,147	Natr. sulfuric.	0,485	Calc. sulfuric.	5,311
Kalii chlorat.	0,302	Magnes. carbonic.	1,872	— phosphoric.	0,044
Acid. silicic.	0,053	Ferr., Mang., Amm., Bromur.	vestig.	— carbonic.	2,179
— hydrosulfur.	0,232	Acid. carbonic.	2,573	Mater. organic.	0,613

Auct. analys. Ludwig.

Teplitz (-Schönau). (*Böhmen.*) *16 Unc.*

Hauptquelle. (Neubad).

Natr. carbonic.	2,684	Calc. carbonic.	0,325	Magnes. carbonic.	0,053
Stront. carbonic.	0,019	Lithon. carbonic.	0,182	Ferr. carbonic.	0,037
Kali sulfuric.	0,434	Kalii chlorat.	0,104	Mangan. carbonic.	0,080
Natrii jodat.	0,056	Natrii chlorat.	0,433	Natrii fluorat.	0,130
Alumin. phosphor.	0,022	Acid. silicic.	0,312	Mater. organic.	0,090
Acid. carbonic.	0,396	Temperat. 41° C.		Pond. specif. 1,00065	

Auct. analys. Ficinus.

Steinbadquelle (Sandbadquelle ?)

Kali sulfuric.	0,080	Natr. sulfuric.	0,545	Natrii chlorat.	0,422
Calc. carbonic.	0,499	— carbonic.	2,672	Ferr. oxydulat. et Alumin. phosphoric.	0,023
Magnes. carbonic.	0,284	— phosphoric.	0,015		
Acid. silicic.	0,322	Mater. organic.	0,323	Temperat. 46°C.	

Auct. analys. Berzelius.

Teplitz-Krapina. (*Kroatien.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	0,035	Kali sulfuric. . .	0,064	Natr. sulfuric. . .	0,2[illegible]
Calc. sulfuric. . .	0,149	Magnes. sulfuric .	0,147	Acid. silicic. . . .	0,1[illegible]
— bicarbonic. .	1,272	— bicarbonic. .	0,946	Alum. et Ferr. oxydul.	0,[illegible]

Acid. carbonic. 2,087 digt. cub. Temperat. 42,5°C.

Auct. analys. Hauer.

Teplitz-Warasdin. (*Kroatien*). *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	2,256	Magnes. sulfuric.	0,652	Calc. sulfuric. . .	1,[illegible]
Natrii chlorat. . .	0,933	Calcii chlorat. .	0,166	Magnesii chlorat. .	0,[illegible]
Magnes. carbonic. .	0,829	Calc. carbonic. .	2,718	Ferr. carbonic. . .	0,[illegible]
Acid silicic. . . .	0,252	Aluminae . . .	0,482	Sulfur.	3,[illegible]
Mater. resinos. . .	0,134	Acid. carbonic. 3 digt. c.		Temperat. 59°C.	

Acid. hydrosulfuric. 6,539 digt. cub. *Auct. analys. Halter.*

Teplitz. (Teplicz). (*Com. Trentschin. Ungarn.*)

16 Unc.	Brünnlein (Urquelle)	Spiegelbad I.
Calc. bicarbonic.	7,664	8,847
Magnes. bicarbonic. . . .	2,434	2,772
Natrii chlorat.	1,213	1,090
Kali sulfuric.	1,804	0,952
Natr. sulfuric.	2,265	2,181
Calc. sulfuric.	3,955	3,186
Magnes. sulfuric.	2,004	1,789
Aluminae	0,076	0,130
Acid. silicic.	0,057	0,245
— carbonic.	1,703	0,175
— hydrosulfuric. . . .	0,046	0,061
Pond. spec.	1,0026	1,0028
Temperat.	40° C.	38,5° C.

Auct. analys. Lang 1857.

Töplitz. Conf. Teplitz.

Thalgut. (*Cant. Bern. Schweiz.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	0,137	Natrii chlorat. . .	0,028	Natr. carbonic. . .	
Magnes. carbonic. .	0,708	Calc. carbonic. . .	1,191	Ferr. carbonic. . .	
Acid. carbonic. . .	0,763				

Auct. analys. Wagner.

Tharand. (*Sachsen.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. . .	0,240	Magnesii chlorat. .	0,080	Magnes. sulfuric. .	
Calc. sulfuric. . .	0,080	Ferr. carbonic. . .	0,123	Acid. silicic. . . .	
— carbonic. . .	0,080	Mater. organic. . .	0,160	Acid. carbonic. . .	

Auct. analys. Ficinus.

Tiefenbach. (*Allgau. Bayern.*) *100000 Partes.*

Kalii chlorati . .	0,542	Lithoni carbonic. .	0,073	Materiae humosae	
Natrii chlorati . .	2,605	Calc. carbonic. . .	1,650	Ferri, Bori etc. .	[illegible]
Natrii jodati . .	0,021	Magnes. carbonic. .	1,150	Acidi carbonici .	[illegible]
Natri carbonici .	34,514	Acidi silicic. . . .	0,660	Acid. hydrosulfuric.	

Auct. analys. Max Zaengerle 1864.

Tönnisstein. (*Rheinprovinz. Preussen.*)

10000 Gramm.	Trink-brunnen	Bade-brunnen	Stahl-brunnen	Heilbrunnen im Brohlthale
Natri carbonici	8,58	7,80	—	17,495
Magnes. carbonic. . . .	9,23	3,52	3,38	10,935
Calcar. carbonic.	4,03	4,68	3,38	3,744
Ferri carbonici	0,60	0,69	4,00	1,116
Natri sulfurici	0,78	0,52	0,91	3,054
Natrii chlorati	5,33	1,43	—	16,695
Acidi silicici	0,39	0,26	0,39	0,678
Acidi carbonici	1635 C. C.	?	?	3,269
Temperatur.	?	10° C.	11° C.	?

Topusko. (*Banat.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric.	0,365	Magnes. sulfuric .	0,346	Calc. sulfuric. . .	0,458
Magnes. chlorat.	0,264	— carbonic. . .	0,403	— carbonic. . .	1,445
Ferr. carbonic.	0,021	Acid. silicic. . . .	0,448	Alum. et Mater. organ.	0,070
Acid. carbonic.	2,73 digt. c.	Temperatur	50—56° C.		

Auct. analys. Ragsky.

Trentschin. Conf. Teplitz.

Trescore. (*Italien.*)

Sorgente di Pancrazio. *1000 Partes.*

Natrii chlorati . .	5,395	Calc. sulfuric. . .	0,184	Mater. organic. . .	0,584
Magnesii chlorati .	1,814	Natrii Jodati . .	1,919	Acidi silicici . . .	0,009
Magnes. sulfuric. .	0,535	Bromuret. . . .	vestig.	Acidi carbonici . .	1,172
Natri sulfurici . .	0,534	Calc. carbonic. .	1,871	Acidi hydrosulfur. .	0,557
Temp. 19,3° C.					

Auct. analys. Ruspini 1847.

Truskawice. (*Galizien.*)

16 Unc.	Ferdinands-brunnen	Marien-brunnen	Trinkquelle
Natrii chlorat.	363,10	7,78	0,18
Kalii chlorat.	32,76	—	—
Magnesii chlorat.	98,55	2,05	—
— bromat.	0,06	—	—
Natr. sulfuric.	69,32	3,26	—
Magnes. sulfuric.	4,69	6,54	—
Calc. sulfuric.	13,46	20,19	0,48
Magnes. carbonic. . . .	0,53	0,38	0,90
Calc. carbonic.	1,73	5,09	1,16
Ferr. carbonic.	0,08	0,07	0,03
Mangan. carbonic. . . .	0,02	—	—
Acid. silicic.	0,19	0,08	0,07
Mater. bituminos. . . .	0,09	—	—
Joduret. et Petrolei . . .	vestig.	—	?
	Digiti.	cubici.	
Acid. carbonic.	0,073 Volum.	1,358	1,210
— hydrosulfuric. . . .	0,012 Volum.	0,713	—
Nitrogen.	0,015 Volum.	0,343	—
Temperatur.	11° C.	11° C.	11° C.
Pond. specific.	1,0615	1,0046	1,003

Auct. analys. Torosiewicz.

Tüffer (Römerbad). (*Steiermark.*) *16 Unc.*

Calc. carbonic.	0,249	Magnes. carbonic.	0,057	Ferr. carbonic.	.
Natr. sulfuric.	0,209	Natrii chlorat.	0,428	Calc. sulfuric.	.
Magnes. chlorat.	0,299	Acid. silicic.	0,632	Acid. carbonic.	.

Temperat. 37° C. *Auct. analys. Hruschauer.*

Tunbridge-Wells. (*Kent. England.*)

10000 Gramm.

Ferri oxydulati	0,353	Natri sulfurici	0,252	Oxygenii	20
Calcii chlorati	0,263	Ferri carbonici	0,046	Nitrogenii	20
Magnesii chlorati	0,050	Aluminae	0,075	Temperat.	12
Natrii chlorati	0,214	Acidi carbonici	350 C. C.	Pond. specif.	1,0

Auct. analys. Powell. 1856.

Tusis. (*Graubündten. Schweiz.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric.	1,025	Magnes. sulfuric.	0,312	Calc. sulfuric.	.
Natrii chlorat.	0,062	Ferr. carbonic.	0,062	— carbonic.	.
Acid. silicic.	0,120	Mater. organic.	0,125	Acid. carbonic.	.
— hydrosulfur.	vestig.	Oxygen. et Nitrogen.	?	*Auct. analys. Ca*	

Tür. (*Com. Stuhlweissenburg. Ungarn.*) *16 Unc.*

Natr. sulfuric.	120,6	Magnes. sulfuric.	20,0	Natrii chlorat.	.
Calcariae	1,1	— carbonic.	12,4	Mater. extract.	.

Auct. analys. Török.

Ueberlingen. (*Baden.*) *16 Unc.*

Calc. carbonic.	1,20	Magnes. carbonic.	0,90	Natr. carbonic.	.
Chloruretor.	0,12	Sulphatis	0,17	Ferr. carbonic.	.
Mater. extractiv.	0,13	Acid. silicic.	0,26	Acid. carbonic.	.

Auct. analys. Tschoppe.

Uhlmühle. (*Prov. Hannover. Preussen.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat.	0,100	Natr. sulfuric.	0,325	Calcar carbonic.	
Calcii chlorat. } Magnes. sulfur. }	0,175	Ferr. carbonic.	0,100	Acid. silicic.	.
		Mater. organic.	0,050	Acid. carbonic.	.
Temperat. 6° C.		Pond. specific. 1,0002		*Auct. analys. W*	

Ullersdorf. (*Mähren. Oesterreich.*) *16 Unc.*

Schwefelquelle.

Natr. sulfuric.	0,315	Natrii chlorat.	0,345	Natr. carbonic.	.
Calc. carbonic.	0,100	Calcii chlorat.	0,357	Acid. silicic.	.
Natrii jodat.	0,100	Acid. carbonic.	?	Acid. hydrosulf.	.

Temperat. 28—29° C. *Auct. analys. K. Schrötter 1841.*

Ultenerthal. Conf. Meran, Mitterbad.

Uriage. (*Dép. Isère. Frankreich.*) *1000 Gramm.*

Natrii chlorat. .	7,236	Magnes. sulfuric.	2,566	Natr. sulfuric. . .	2,299
Calc. sulfuric. .	1,804	Calcii jodat. .	0,001	Acid. carbonic. . .	?
— **carbonic.** .	0,205	Acid. hydrosulfur.	10 Cent. cub.	Temperat.	27° C.

Auct. analys. v. Gerdy 1849.

Valdagno. (*Venezien. Italien.*) *10000 Partes.*

Natrii chlorat. . .	0,030	Natr. sulfuric. . .	0,283	Kali sulfuric. . .	0,138
Ammon. sulfuric. .	0,214	Magnes. sulfuric. .	3,945	Calc. sulfuric. .	8,519
Ferr. sulfur. oxydul.	1,016	Mangan. sulfuric. .	0,002	Alumin. sulfuric.	0,360
— **carbonic.** .	1,072	Zinc. sulfuric. . .	0,0007	— phosphoric.	0,019
— **arsenicic.** .	0,0002	Cupr. sulfuric. . .	0,0017	Acid silicic. . .	0,607
Mater. organic. .	0,120	Plumb. sulfuric. .	vestig.	— carbonic.	0,3 Vol.
Calcii fluorat. . .	vestig.				

Auct. analys. Filippuzzi.

Valdieri (Vaudier). (*Piemont. Italien.*)

10000 Gramm.	Acqua magnesiaca lassativa	Acqua solforosa di S. Lorenzo et di S. Martino	Acqua vitriolica	Acqua di Santa Lucia
Natrii chlorati	0,098	0,400	0,077	0,452
Natri sulfurici	0,353	0,873	2,329	0,962
Natri silicici	—	0,330	—	0,433
Kali silicici	0,104	0,419	0,371	0,535
Calc. silicicae	0,219	0,090	0,212	0,082
Magnesiae silicicae . . .	3,021	0,008	0,018	vestig.
Ferri oxydati }	0,130	0,013	0,008	0,003
Aluminae }		0,020	0,012	0,017
Acidi phosphorici	—	0,008	—	0,024
Acidi silicici	0,087	0,253	0,012	0,039
Mater. organic.	?	?	vestig.	vestig.
Jodet. Bromet.	—	vestig.	—	vestig.
Acidi carbonici	?	—	?	?
Acidi hydrosulfurici . . .	—	0,0014	—	vestig.
Temperat.	36°C.	69° C.	21° C.	34° C.

Auct. analys. Peyrone et Brugnatelli.

Vals. (*Dép. Ardèche. Frankreich.*)

10000 Partes.	Saint-Jean	Rigolette	Précieuse	Désirée	Madelaine
Natri bicarbonici	14,80	58,00	59,40	60,40	2,80
Kali bicarbonici	0,40	2,63	2,30	2,63	2,55
Calcariae bicarbonicae . .	3,10	2,59	6,30	5,71	5,20
Magnesiae bicarbonicae .	1,20	2,59	7,50	9,00	6,72
Ferri et Mangani bicarbonic.	0,06	0,24	0,10	0,10	0,20
Natrii chlorati	0,60	12,00	10,80	11,00	1,65
Natri et Calcariae sulfuric.	80,54	2,30	1,85	2,00	2,37
Silicat., Acid. silicic., Alumin.	0,89	0,60	0,60	0,58	0,99
Joduret., Arseni, Lithoni .	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Acidi carbonici	4,25	21,45	22,18	21,45	20,50

Temperatura 13° C. *Auct. analys. O. Henry.*

Source ferro-arsenicale de la Dominique.
10000 Partes **continent**
Acidi sulfurici liberi 13,3; Silicatum, Arseniatum, Phosphatum, Sulfatum, Ferri sesquioxydati, Natrii chlorati, Materiae organicae 4,4. *Auct. analys. O. Henry.*

Source de la Marquise cont. Ferri carbonici 0,168.

Le Vernet. (*Dep. des Pyrénées-Orientales. Frankreich.*)

1000 Gramm.	La Source des Anciens-Thermes	La Source Saint-Sauveur	Source du Torrent ou de la Providence
Natrii sulfurat. cryst. .	0,0593	0,0406	0,0470
— chlorat.	0,0121	0,0120	0,0160
Natr. carbonic. . . .	0,0571	0,0730	0,0910
— sulfuric.	0,0291	0,0270	0,0225
— silicic.	—	—	0,0910
Calc. carbonic. . . .	0,0008	0,0015	0,0015
— sulfuric.	0,0037	0,0010	0,0010
Magnes. carbonic. . . .	vestig.	0,0015	0,0020
— sulfuric.	—	—	0,0035
Kali carbonic. . . .	—	—	0,0100
Acid. silicic.	0,0496	0,0600	—
Aluminae	—	—	0,0010
Bareginae	0,0090	0,0110	0,0150
Kalii jodati	—	—	0,0001
Acid. hydrosulfuric. . .	?	?	?
Temperatura	54,8° C.	45° C.	39° C.
Auct. analys.	*Anglada*	*Bouis 1836*	*Buran 1853.*

Vichnye. (*Com. Bars. Ungarn.*) *16 Unc.*

Calc. carbonic. .	4,573	Magnes. carbonic.	0,432	Ferr. carbonic. .	0,043
— sulfuric. .	2,543	— sulfuric. . .	1,740	Natr. sulfuric. .	0,302
Magnesii chlorat.	0,003	Acid. silicic. . .	0,081	Mater. organic. .	0,086
Acid. carbonic.	0,5 Vol.	Temperat. 36° C.		Pond. specif.	1,0025

Auct. analys. Hauch 1854.

Vichy. (*Dép. de l'Allier. Frankreich.*)

10000 Partes	Source de Lardy ou de l'Enclos des Célestins	Source ancienne des Célestins	Source nouvelle des Célestins	Source intermittente ou de Vaïsse	Source de l'Hôpital	Source du Parc	Source du puits Chomel
Natr. bicarbonic.	49,10	51,03	41,01	35,37	50,29	48,57	50,91
Kali bicarbonic .	5,27	3,15	2,31	2,22	4,40	2,92	3,71
Magnes. bicarbonic.	2,38	3,28	5,54	3,82	2,00	2,13	3,38
Stront. bicarbonic.	0,05	0,05	0,05	0,05	0,05	0,05	0,03
Calc. bicarbonic. .	7,10	4,62	6,99	6,01	5,70	6,14	4,27
Ferr. bicarbonic. .	0,28	0,04	0,44	0,04	0,04	0,04	0,04
Natr. sulfuric. . .	3,14	2,91	3,14	2,43	2,91	3,14	2,91
— phosphoric. .	0,81	0,91	vestig.	1,62	0,46	1,40	0,70
— arsenicic. .	0,03	0,02	0,03	0,02	0,02	0,02	0,02
Natrii chlorat. .	5,34	5,34	5,50	5,08	5,18	5,50	5,34
Acid. silicic. . .	0,65	0,60	0,65	0,41	0,50	0,55	0,70
— carbonic. .	17,50	10,50	13,00	19,70	10,67	15,55	7,68
Temperat. . . .	24,2° C.	14,5° C.	13,1° C.	28,8° C.	31,5° C.	22° C.	43,6° C.

	Source du puits Carré	Source de la Grande-Grille	Source Lucas	Source d'Hauterive	Source Saint-Yorre I.	Source des Dames
Natr. bicarbonic. . . .	48,93	48,83	50,04	46,87	48,81	40,16
Kali bicarbonic. . . .	3,78	3,52	2,82	1,89	2,33	1,89
Magnes. bicarbonic. . .	3,35	3,30	2,75	5,01	4,79	4,25
Stront. bicarbonic. . . .	0,03	0,03	0,05	0,03	0,05	0,03
Calc. bicarbonic. . . .	4,21	4,34	5,45	4,32	5,14	6,04

	Source du puits Carré	Source de la Grande-Grille	Source Lucas	Source d'Haute-rive	Source Saint-Yorre I.	Source des Dames
bicarbonic. . . .	0,04	0,04	0,04	0,17	0,10	0,26
sulfuric.	2,91	2,91	2,91	2,91	2,71	2,50
phosphoric. . . .	0,28	1,30	0,70	0,46	vestig.	vestig.
arsenicic.	0,02	0,02	0,02	0,02	0,02	0,03
chlorat.	5,34	5,34	5,18	5,34	5,18	3,55
silicic.	0,68	0,70	0,50	0,71	0,52	0,32
carbonic.	8,76	9,08	17,51	21,83	13,33	19,08
eratura	43,5° C.	43,2° C.	28,3° C.	15,8° C.	12,3° C.	17,5° C.

Auct. analys. Bouquet 1854, 1855.

Eau de Vichy. (Aqua Vichyana arteficialis.)

edia summa quantitatum aquarum Vichyanarum computata.) *10000 Partes.*

carbonici . .	31,50	Ferri carbonici . .	0,03	Natrii chlorati . .	5,30
ːarbonici . .	2,39	Calc. carbonic. . .	3,43	Natri arsenicici . .	0,02
ɜs. carbonicae	1,85	Natr. sulfurici . .	2,98	Acidi carbonici . .	9,97

Vinadio. (*Coni. Italien.*)

Sorgenti della Rocca. *10000 Partes.*

chlorati . .	10,180	Calc. carbonic. .	0,045	Mater. bituminos. .	0,310
sulfuric. . .	1,710	Acidi silicici . .	0,180	Acidi hydrosulfuric.	0,21
erat. 45° C.		Pond. spec. 1,00135		Acidi carbonic. . .	0,02

Auct. analys. Borelli 1851.

Vippach-Edelhausen. (*Sachsen-Weimar.*) *16 Unc.*

sulfuric. . .	10,338	Natrii chlorat. . .	2,120	Calc. carbonic. . .	1,083
carbonic. .	4,320	Magnes. carbon. .	0,458	Acid. carbonic. . .	1,700
erat. 5° C.		Pond. specif. 1,0006		*Auct. analys. Hoffmann.*	

Viterbo. (*Italien.*)

000 Gramm.	Acqua Bulicame	Sorgente Crociata	Sorgente dellaTorretta	Acqua Magnesiaca	Acqua della Grotta o ferruginosa
sulfuricae . .	1,160	1,244	0,755	0,217	1,178
ɜs. sulfuricae .	0,513	0,147	0,629	0,299	0,302
sulfurici . . .	0,447	—	0,238	0,164	—
ina-Kali sulfurici	0,100	—	—	—	—
sulfurici . . .	0,852	—	—	vestig.	—
carbonicae . .	0,946	0,732	0,927	0,247	0,778
ɜs. carbonicae .	0,268	0,014	0,201	0,391	0,008
carbonici . .	0,321	0,029	0,054	0,010	0,073
chlorati . . .	0,040	—	0,045	0,017	—
chlorati . . .	—	0,029	—	—	0,019
esii chlorati .	—	0,007	0,076	0,078	0,008
jodati . . .	—	0,013	0,006	0,007	0,010
nae	—	—	—	—	0,018
silicici . . .	0,070	vestig.	0,047	0,036	0,089
. organic. . .	—	0,019	0,005	0,014	0,021
. resinosae . .	—	—	0,009	0,023	—

	Acqua Bulicame	Sorgente Crociata	Sorgente della Torretta	Acqua Magnesiaca	Acqua della Grotta o ferruginosa
Natrii bromati . . .	—	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Calcii fluorati . . .	—	vestig.	vestig.	vestig.	—
Joduret.	vestig.	—	—	—	—
Acidi carbonici . .	0,013 C.C.	0,452	0,122 C.C.	0,109 C.C.	0,248
Acidi hydrosulfurici .	0,019 C.C.	0,0097	0,024 C.C.	0,001 C.C.	0,004
Temperat.	61,5° C.	59° C.	58,5° C.	32° C.	43,5° C.

Vittel. *(Dép. des Vosges. Frankreich.)*

10000 Partes.	Grande source ou Source diurétique	Source Marie ou purgative	Source des Demoiselles
Calc. bicarbonic.	0,47	3,10	7,30
Magnes. bicarbonic. } Natr. bicarbonic.	0,79		
		—	—
Ferr. bicarbonic.	0,10	—	0,41
Mangan. bicarbonic.	vestig.	—	
Calc. sulfuric.	4,40	11,00	4,40
Magnes. sulfuric.	4,32	10,20	6,10
Natr. sulfuric.	3,26	3,50	
Magnesii chlorat.	2,20	—	—
Siliciae, Alumin., Phosphatis, Calcar., Kali, Ammoni, Joduret., Arseniat. . . .	0,47	—	4,80
Siliciae, Alumin., Phosphatis, Ferr. oxyd., Mater. huminos.	—	4,00	—
Acid. carbonic.	0,1 Volum.	min.	0,08
Temperat.	13° C.	13° C.	12° C.

Auct. analys. Henry 1855, 1856.

Warmbrunn. *(Prov. Schlesien. Preussen.)* *16 Unc.*

Natr. sulfuric. . .	1,705	Natrii chlorat.	0,499	Natr. carbonic. .	1,479
Acid. silicic. . . .	0,715	Calc. sulfuric.	0,045	Calc. carbon. . .	0,035
Calc. sulfurat. . .	0.166	Calcii chlorat.	vestig.	Alumin. . . .	0,066
Magnesii sulfurat. .	0,011	Ferr. oxyd.	0,003	Mater. organic. .	0,046
Ammon. carbonic. .	0,040	Nitrogen. .	0,735 digt. c.	Acid. hydrosulf. .	vestig.

Auct. analys. Tschörtner jun.

Wassenach *im Brohlthale (Rheinprovinz. Preussen.)*

10000 Partes Stahlbrunnen.

Kali sulfurici . .	0,5444	Natri carbonici. .	6,3123	Ferri carbonici .	0,3630
Kalii chlorati . .	0,3575	Ammoni carbonici	0,0281	Mangani carbonici	0,0269
Natrii chlorati . .	0,0911	Barytae carbonicae	0,0009	Acidi silicici . .	0.4107
Natri nitrici . .	0,0102	Stront. carbonicae	0,0120	Acidi carbonici .	31,5168
Natri phosphorici	0,0040	Calcariae carbonicae	3,7582	Pond. specif.	1,0027
Lithoni carbonici	0,0030	Magnesiae carbonicae	7,0976	Temperatura	11,5° C.

Auct. analys. Fresenius 1870.

Wasserburg. Conf. Achaz.

Weilbach. (*Prov. Nassau. Preussen.*)

Natr. carbonic.	3,300	Natrii chlorat.	**2,867**	Lithon. carbonic.	**0,067**
Kali sulfuric.	0,374	— bromat.	0,006	Calc. carbonic.	**2,565**
Kalii chlorat.	0,242	— sulfurat.	0,165	Magnes. carbonic.	**2,163**
Ferr. carbonic.	0,020	Alumin. phosphoric.	0,012	Acid. silicic.	**0,158**
Mater. organ.	0,637	Acid. carbonic.	4,701	Temperat.	13,72 °C.

Natrii jodat., Fluoret. vestig. *Auct. analys.* ***Will.***

Neue Natronquelle. *10000 Partes.*

Kali sulfurici	0,551	Natri carbonici	9,602	**Magnes.** carbonic.	**0,724**
Natri sulfurici	2,236	Lithoni carbonici	0,059	Acidi silicici	**0,123**
Natrii chlorati	12,588	Ferri carbonici	0,025	Ammoni carbon.	**0,1134**
Natrii bromati	0,0073	Mangani carbonici	0,005	Acidi carbonici	**7,754**
Natrii jodati	0,000118	Calc. carbonic.	0,977	Acidi hydrosulfur.	**0,0034**

Pond. specif. 1,00259 *Auct. analys.* ***Fresenius 1862.***

Schwefelquelle. *10000 Partes.*

Natrii chlorati	2,713	Ammoni bicarbonici	0,069	Calcariae phosphoricae	**0,003**
Kalii chlorati	0,277	Barytae bicarbonicae	0,012	**Acidi silicici**	**0,145**
Kali sulfurici	0,388	Stront. bicarbonicae	0,001	**Materiae organicae**	**0,048**
Natri bicarbonici	4,067	Calcariae bicarbonicae	3,789	**Acidi carbonici**	**1,827**
Lithoni bicarbonici	0,008	Aluminae phosphoricae	0,001	**Acidi hydrosulfuric.**	**0,075**

Auct. analys. ***Fresenius.***

Weilutza. (*Jassy. Moldau.*)

10000 Partes.

Kali sulfurici	0,235	Calcariae phosphoricae	0,009	Aluminae	**0,008**
Natri sulfurici	57,457	**Magnesii chlorati**	1,541	Acidi silicici	**0,002**
Lithoni sulfurici	0,029	**Calcariae carbonicae**	4,430	**Materiae organicae**	**0,868**
Ammoni sulfurici	0,0023	**Magnesiae carbonicae**	0,976	Acidi **carbonici**	**3,384**
Calcariae sulfuricae	5,037	Ferri carbonici	0,011	Temperat.	11° C.
Magnesiae sulfuricae	17,900	Mangani carbonici	0,0017	Pond. spec.	**1,00811**

Auct. analys. ***Kónya 1869.***

Weimar. (*Sachsen-Weimar.*)

Magnesiawasser. *100000 Gramm.*

Kalii sulfurati	0,199	Kali	0,712	**Ferri bicarbonici**	**1,016**
Kalii chlorati	1,232	Calc. sulfuric.	0,354	**Calc. silicicae**	**2,351**
Kali sulfurici	1,867	Calc. bicarbonic.	26,315	**Mater. organic.**	**0,691**
Magnes. sulfuric.	1,615	Magnes. bicarbonic.	26,937	Acidi carbonici	84,3 C.C.

Auct. analys. ***Reichardt 1858.***

Weinheim. (*Baden.*) *16 Unc. (= 500 Gramm)*

Natrii chlorat.	0,0876	**Magnesii chlorat.**	0,0680	**Kali sulfuric.**	**0,0043**
Calc. sulfuric.	0,0124	**Magnes. carbonic.**	0,0620	**Ferr. carbonic.**	**1,0185**
— carbonic.	2,7302	**Aluminae**	0,0170	**Acid. silicic.**	**0,4000**
Mater. organic.	0,3500	**Acid. carbonic.**	4,9 digt. c.	**Temperat.**	**9,5° C.**

Auct. analys. ***Müller.***

Weissenburg. (*Cant. Bern. Schweiz.*) *10000 Gramm.*

Calc. sulfuric.	10,488	**Magnes. sulfuric.**	3,463	**Stront. sulfuric.**	**0,142**
— phosphoric.	0,092	— carbonic.	0,398	**Natr. sulfuric.**	**0,375**
— carbonicae	0,524	**Kali sulfuric.**	0,179	**Natrii chlorat.**	**0,069**
Natri silicici	0,140	**Acid. carbonic.**	6,000	**Ferri oxydati**	**0,018**
Acidi silicici	0,209	**Lith. jodat.**	vestig.		

Auct. anal. ***Fellenberg 1846.***

Temperat. **26,5° C.**

Welbsleben. (*Prov. Sachsen. Preussen.*) *10000 Partes.*

Calc. carbonic.	3,00	Magnes. carbonic.	0,10	Natrii chlorat. . .	9,
— sulfuric.	16,90	— sulfuric.	0,90	Natr. sulfuric. . .	1,
Kalii chlorat.	2,20	Acid. carbonic.	0,14 Vol.	— carbonic. . .	0,
Acid. hydrosulfuric.	vestig.	Pond. specif.	1,005	Temperat. 3,6° C.	

Auct. analys. L. F. Bley.

Wiesbaden. (*Prov. Nassau. Preussen.*)

10000 Partes.	Koch-brunnen	Faul-brunnen	Quelle im Badehause zum Spiegel	Gemeinde-badquelle		Mineralquelle im Badehause der Wilhelms-Heilanst
Natrii chlorat. . .	68,356	34,058	68,249	52,641		67,315
Kalii chlorat. . . .	1,458	0,900	1,421	1,497		2,278
Lithii chlorat. . .	0,002	—	—	—		0,097
Ammon. chlorat. . .	0,167	0,138	0,206	0,154		0,159
Calcii chlorat. . .	4,710	2,913	4,101	4,380		4,337
Magnesii chlorat. .	2,039	1,063	1,767	1,293		1,253
— bromat. . . .	0,035	—	0,029	0,031		0,013
Calc. sulfuric. . . .	0,902	1,081	0,829	1,465		0,928
— phosphoric. . .	0,004	—	—	—		0,002
— carbonic. . .	4,180	2,366	4,147	2,696		4,253
Magnes. carbonic. .	0,104	0,081	0,118	0,037		0,558
Ferr. carbonic. . .	0,056	0,008	0,072	0,026		0,055
Mangan. carbonic. .	0,006	—	0,006	—		0,009
Calc. arsenicic. . .	0,001	—	—	—		—
Alumin. silicic. . .	0,005	—	—	—	Al. phosph.	0,002
Acid. silicic. . . .	0,599	0,542	0,600	0,446		0,632
— carbonic. . .	0,34 Vol.	8,551	5,840	3,768		5,532
Cupr., Baryt., Stront., Joduret. etc. . .	vestig.	—	vestig.	—	Baryt. sulf.	0,002
Temperatura . . .	68° C.	14°C.	66° C.	49,5°C.		40,14°C.
Pond. spec. . . .	1,0063	1,00402	1,00628	1,005		—
Auct. analys.	*Fresenius*	*Philippi.*	?	?		*Fresenius 1874*

Wiesenbad. (*Annaberg. Sachsen.*) *16 Unc.*

Natr. carbonic. . .	1,666	Natrii chlorat. . .	0,473	Calc. carbonic. .	0,9
— sulfuric. . .	0,666	Magnes. carbonic. .	0,333	Ferr. oxydat. . .	ves
Acid. carbonic. . .	0,05	Temperat. 21° C.			

Auct. analys. Lampadius

Wiesloch. (*Baden.*) *10000 Partes.*

(Brunnenstube.)

Natrii chlorat. . .	0,926	Natr. sulfuric. . .	0,833	Kali sulfuric. . .	0,
Calc. sulfuric. . .	0,143	Magnes. carbonic.	0,763	Ferr. carbonic . .	0,
— carbonic. . .	2,891	Aluminae	0,010	Acid. silicic. . . .	0,
Acid. hydrosulfuric.	0,042	Acid. carbonic. . .	7,246	Temperat. 12,5° C.	
Pond. specif.	1,00148				

Auct. analys. Walz.

Wildbad. (*Würtemberg.*)

10000 Partes.	Eberhards-brunnen	Stiftsbrunnen	Gartenbrunnen
Calcariae carbonicae . .	0,9614	0,9780	0,96787
Magnesiae carbonicae . .	0,1031	0,1031	0,12612
Natri carbonici	1,0908	0,9606	0,98271
Ferri carbonici	0,0037	0,0038	0,00353
Aluminae	0,0055	0,0059	0,00410
Natri sulfurici	0,3802	0,4151	0,32355

	Eberhards-brunnen	Stiftsbrunnen	Gartenbrunnen
Kali sulfurici	0,1414	0,1402	0,14558
Lithoni sulfurici	—	—	0,06611
Natrii chlorati	2,3543	2,4694	2,47548
Acidi silicici	0,6252	0,6206	0,60841
Acidi carbonici	1,2661	1,1313	0,23804
Temperatura	32° C.	—	37,5° C.

Auct. analys. v. Fehling 1865.

Wildbad-Gastein. Conf. Gastein.

Wildbad-Hassfurt. Conf. Hassfurt.

Wildbad-Salzbrunn. Conf. Kempten.

Wildegg. (*Aargau. Schweiz.*) *16 Unc.*

rii chlorat.	80,236	Kalii chlorat.	0,039	Calc. chlorat.	1,980
jodat.	0,281	Magnesii chlorat.	12,451	Strontii chlorat.	0,152
bromat.	0,236	Ammonii chlorat.	0,049	Calc. sulfuric.	14,172
r. nitric.	0,339	Ferr. carbonic.	0,030	— carbonic.	0,583
l. carbonic.	0,030				

Auct. analys. Laué.

16 Unc.

rii chlorat.	75,264	Kalii chlorat.	0,044	Calcii chlorat.	2,816
;nesii chlorat.	12,388	Natrii jodat.	0,301	Calc. sulfuric.	13,486
r. oxydat.	0,004	— bromat.	0,006	— carbonic.	0,637
l. carbonic.	2,30 digt.c.				

Auct. analys. Löwig.

Wildungen. (*Waldeck.*)

16 Unc.	Stadtbrunn.	Thalbrunn.	Salzbrunn.
Acid. carbonic.	21,802	19,430	23,145
Natr. bicarbonic.	0,709	0,025	5,457
— sulfuric. cryst.	0,919	0,533	—
Magnes. sulfuric. cryst.	0,289	0,105	0,455
Natrii chlorat.	0,071	0,045	6,284
Magnesii chlorat. cryst.	—	—	0,773
Ferr. bicarbonic.	0,191	0,386	0,236
Mangan. bicarbonic.	0,073	0,098	0,033
Calc. bicarbonic.	5,440	4,449	8,524
Magnes. bicarbonic.	4,045	2,756	8,589
Acid. silicic.	0,279	0,125	1,116
Aluminae	0,008	0,001	0,023
Temperat.	10°C.	11°C.	12°C.
Pond. specific.	1,0125	1,0011	1,0009

Auct. analys. Wiggers.

10000 Part.	Georg-Victor-Quelle	Bade-Quelle	Thal-brunnen	Stahlquelle (Brückenbr.)	Helenen-Quelle	Königs-Quelle
li sulfurici	0,109	0,163	0,077	0,071	0,278	0,456
tri sulfurici	0,687	0,641	0,159	0,057	0,139	0,127
trii chlorati	0,077	0,074	0,077	0,070	10,438	13,088
tri bicarbonici	0,643	1,341	—	—	8,456	0,958
rri bicarbonici	0,210	0,279	0,396	0,762	0,187	0,369
ngani bicarbonici	0,025	0,022	0,149	0,090	0,013	?
lcariae bicarbonicae	7,124	9,077	5,646	1,282	12,700	12,278
- sulfuricae	—	—	0,088	0,101	—	vestig.
gnesiae bicarbonicae	5,356	6,581	4,069	1,801	13,638	10,950
rytae bicarbonicae	0,003	0,003	—	—	0,007	vestig.
idi silicici	0,196	0,214	0,096	0,110	0,310	0,501
ımoni bicarbonici	0,015	0,015	—	—	0,074	vestig.

Tönnisstein. (*Rheinprovinz. Preussen.*)

10000 Gramm.	Trink-brunnen	Bade-brunnen	Stahl-brunnen	Heilbrunnen im Brohlthale
Natri carbonici	8,58	7,80	—	17,495
Magnes. carbonic. . . .	9,23	3,52	3,38	10,935
Calcar. carbonic.	4,03	4,68	3,38	3,744
Ferri carbonici	0,60	0,69	4,00	1,116
Natri sulfurici	0,78	0,52	0,91	3,054
Natrii chlorati	5,33	1,43	—	16,695
Acidi silicici	0,39	0,26	0,39	0,678
Acidi carbonici	1635 C. C.	?	?	3,269
Temperatur.	?	10° C.	11° C.	?

Topusko. (*Banat.*) *16 Unc.*

r. sulfuric.	0,365	Magnes. sulfuric .	0,346	Calc. sulfuric. . .	0,458
;nes. chlorat.	0,264	— carbonic. . .	0,403	— carbonic. . .	1,445
r. carbonic.	0,021	Acid. silicic. . . .	0,448	Alum. et Mater. organ.	0,070
1. carbonic.	2,73 digt. c.	Temperatur	50—56° C.	*Auct. analys. Ragsky.*	

Trentschin. Conf. Teplitz.

Trescore. (*Italien.*)

Sorgente di Pancrazio. *1000 Partes.*

rii chlorati . .	5,395	Calc. sulfuric. . .	0,184	Mater. organic. . .	0,584
gnesii chlorati .	1,814	Natrii jodati . .	1,919	Acidi silicici . . .	0,009
gnes. sulfuric. .	0,535	Bromuret. . . .	vestig.	Acidi carbonici . .	1,172
ri sulfurici . .	0,534	Calc. carbonic. .	1,871	Acidi hydrosulfur. .	0,557
np. 19,3° C.					

Auct. analys. Ruspini 1847.

Truskawice. (*Galizien.*)

16 Unc.	Ferdinands-brunnen	Marien-brunnen	Trinkquelle
Natrii chlorat.	363,10	7,78	0,18
Kalii chlorat.	32,76	—	—
Magnesii chlorat.	98,55	2,05	—
— bromat.	0,06	—	—
Natr. sulfuric.	69,32	3,26	—
Magnes. sulfuric.	4,69	6,54	—
Calc. sulfuric.	13,46	20,19	0,48
Magnes. carbonic. . . .	0,53	0,38	0,90
Calc. carbonic.	1,73	5,09	1,16
Ferr. carbonic.	0,08	0,07	0,03
Mangan. carbonic. . . .	0,02	—	—
Acid. silicic.	0,19	0,08	0,07
Mater. bituminos. . . .	0,09	—	—
Joduret. et Petrolei . . .	vestig.	—	?
	Digiti.	cubici.	
Acid. carbonic.	0,073 Volum.	1,358	1,210
— hydrosulfuric. . . .	0,012 Volum.	0,713	—
Nitrogen.	0,015 Volum.	0,343	—
Temperatur.	11° C.	11° C.	11° C.
Pond. specific.	1,0615	1,0046	1,003

Auct. analys. Torosiewicz.

Soden. (*Prov. Nassau. Preussen.*)

10000 Gramm.	I. Milchbrunnen	III. Warmbrunnen	IV. Soolbrunnen	VI. a. Wilhelmsbrunnen	VI. b. Schwefelbrunnen	VII. Major
Natrii chlorati. . . .	24,255	34,258	142,328	135,549	100,802	144,008
Kalii chlorati . . .	1,366	1,191	6,560	3,295	3,386	5,300
Lithii chlorati . . .	0,006	0,022	0,045	—	—	0,030
Magnesii chlorati . .	—	—	0,118	—	—	0,679
Natrii bromati . . .	0,004	0,007	—	—	—	—
Magnesii bromati . .	—	—	—	—	—	0,029
Natrii jodati	vestig.	—	—	—	—	—
Kali sulfurici	0,370	0,408	3,140	—	—	0,309
Calcariae sulfuricae .	—	—	0,903	1,280	0,792	0,947
Barytae sulfuricae . .	vestig.	—	—	—	—	vestig.
Natri carbonici . . .	0,126	1,347	—	—	—	—
Calcariae carbonicae .	4,593	6,393	11,331	1,920	9,367	13,503
Magnes. carbonicae. .	2,807	3,784	1,421	1,677	1,563	1,871
Ferri carbonici . . .	0,079	0,118	0,152	0,394	0,282	0,289
Mangani carbonici . .	0,032	0,012	vestig.	—	—	0,011
Acidi silicici	0,336	0,261	0,407	0,284	0,281	0,359
Aluminae	0,016	0,016	0,054	0,077	0,051	0,005
Acidi phosphorici . .	vestig.	—	—	—	—	vestig.
Acidi arsenicici . . .	—	—	0,001	—	—	—
Acidi carbonici . . .	18,830	20,998	16,726	—	—	21,174
Pond. specific. . . .	1,00321	1,00466	1,01291	—	1,00732	1,01347
Temperatura	24,38° C.	22,69° C.	21,55° C.	18,75°C	17°C.	19,7° C.
	Auct. analys.	*Casselmann.*		*von*	*Liebig*	*Casselmann*
	1859	*1859*	*1859*	*1839*	*1839*	*1858.*

10000 Gramm.	X. Schlangenbaderbrunnen	XVIII. Wiesenbrunnen	XIX. Champagnerbrunnen	XXIV. Soolsprudel	Neuenhainerquelle
Natrii chlorati . .	2,988	112,311	65,274	145,610	1,810
Kalii chlorati . . .	0,122	2,659	0,831	5,763	0,214
Lithii chlorati . . .	—	—	—	0,025	0,0015
Calcii chlorati . . .	—	—	—	0,219	—
Magnesii chlorati . .	—	—	—	1,498	—
Natrii bromati . . .	—	—	—	—	0,0004
Magnesii bromati . .	—	—	—	0,013	—
Magnesii jodati . .	—	—	—	vestig.	—
Kali sulfurici . . .	0,189	—	—	—	0,119
Calcariae sulfuricae .	—	1,280	0,241	1,059	—
Barytae sulfuricae .	—	—	—	vestig.	vestig.
Natri carbonici . .	0,185	—	—	—	0,463
Calcariae carbonicae	1,544	10,899	6,510	12,957	2,668
Magnesiae carbonicae	0,587	1,852	4,126	0,756	0,698
Ferri carbonici . .	0,066	0,282	0,201	0,664	0,450
Mangani carbonici .	0,002	—	—	0,072	0,058
Acidi silicici . .	0,348	0,347	0,238	0,280	0,941
Aluminae . .	0,0023	0,051	0,030	0,012	vestig.
Acidi phosphorici . .	—	—	—	0,001	vestig.
Acidi arsenicici . .	-	—	—	vestig.	vestig.
Ammonii chlorati .		—	—	0,294	—
Acidi carbonici	2,426	—	29,639	15,892	24,953
Pond. specific. . . .	1,00029	—	—	1,01334	1,00049
Temperatura . .	18,9° 19,7°C.	15° C.	15° C.	29,5° C.	13° C.
	Auct. analys. Casselmann 1858.	*v. Liebig 1839*	*v. Liebig 1839.*	*Casselmann.*	

Sohl (apud Adorf.) (*Sachsen.*) *16 Unc.*

tr. sulfuric.	4,10	Natrii chlorat. . .	7,90	Calc. carbonic. . .	2,25
- carbonic.	12,50	Calcii chlorat. . .	0,20	Magnes. carbonic. .	0,60

Acid. carbonic. 13,75 digt. c. *Auct. analys. Lampadius.*

Spaa. (*Belgien.*)

10000 Partes.	du Pouhon	de Géronstère	Sources de la Sauvenière	de Groesbeck	du Tonnelet
tri bicarbonici	1,266	0,368	0,379	0,136	0,011
li bicarbonici	0,105	0,064	0,058	0,059	0,023
lc. bicarbonicae . . .	1,730	1,572	1,115	1,133	0,625
gnes. bicarbonic. . . .	1,674	1,212	0,489	1,137	0,395
rri bicarbonici	0,714	0,420	0,715	0,718	0,613
tri sulfurici	0,203	0,031	0,043	0,094	0,191
trii chlorati	0,256	0,065	0,057	0,051	0,079
idi silicici	0,629	0,150	0,107	0,079	0,207
idi carbonici	21,409	21,089	22,664	21,815	22,350
mperat.	10,3° C.	9,2° C.	9° C.	8,4° C.	10,6° C.
nd. specif.	1,000998	1,0008	1,00075	?	?

Auct. analys. Plateau 1830.

Pouhon. *16 Unc.*

tr. sulfuric. . .	0,037	Kali sulfuric. . . .	0,079	Natrii chlorat. .	0,449
- carbonic. . .	0,737	Calc. carbonic. . .	0,985	Magnes. carbonic.	1,123
rr. carbonic. . .	0,575	Mangan. carbonic. .	0,052	Calc. phosphoric.	0,013
umin. phosphoric.	0,008	Acid. silicic. . . .	0,498	Acid. carbonic.	8,10 d. c.

Auct. analys. Struve.

Stachelberg. (*Cant. Glarus. Schweiz.*) *16 Unc.*

tr. sulfuric. . 1,67 Magnes. sulfuric. . 1,00 Calc. carbonic. . . 1,00
id. carbonic. 2,65 d. c. Acid. hydrosulfuric. 4 digt. cub. Temp. 7,5° C.

Auct. analys. Ruelen.

Steben. (*Bayern.*)

160 Unc.	Trinkquelle	Tornesiquelle	Unbenannte Quelle
Kali sulfurici	vestig.	0,961	vestig.
Natri sulfurici	0,784	0,035	0,974
Natrii chlorati	0,211	0,544	0,308
Natri carbonici	4,927	3,177	4,295
Calc. carbonicae	16,734	18,989	17,104
Magnesiae carbonic. . .	6,920	5,086	6,315
Ferri carbonici	3,142	3,357	3,040
Acidi silicici	4,708	3,566	4,388
Materiae organicae . . .	1,152	2,272	0,963
Acidi carbonici	293 digt. c.	319 digt. c.	292 digt. c.

Auct. analys. v. Gorup-Besanez.

Max-Marienquelle. Langenauer Eisensäuerling. *16 Unc.*

ri carbonici . .	0,181	Lithoni carbonic. .	0,010	Acidi silicici . .	0,687
c. carbonic. . .	7,548	Natrii chlorati . .	0,362	Acidi carbonici .	18,368
gnes. carbonic. .	1,094	Kalii chlorati . .	0,127	*Auct. analys.*	
tri carbonici . .	0,401	Kali sulfurici . .	0,123	*v. Gorup-Besanez.*	

	Georg-Victor-Quelle	Bade-Quelle	Thal-brunnen	Stahlquelle (Brückenbrunn.)	Helenen-Quelle	König-Quelle
Acidi carbonici . . .	25,088	24,374	20,093	23,528	25,463	16,576
Stront., Phosph., Borat., Bromuret., Nitrat., Alumin.	vestig.	vestig	vestig.	vestig.	vestig.	vestig.
Temperatura	10,4° C.	10,2° C.	9,4° C.	9,9° C.	11.5° C.	
Pond. specific. . . .	1,00143	1,00176	1,00105	1,00051	1,00401	

Auct. analys. Fresenius 1863. Neubauer 18[illegible]

Wilhelmsbad. (*Prov. Hessen-Nassau. Preussen.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. .	0,732	Calcii chlorat. . .	0,350	Calc. carbonic. .	0,280
Ferr. carbonic.	0,532	Aluminae	0,666	Acid. silicic. . .	0,033
Acid. carbonic.	0,05 Vol.	Temperat.	12,5° C.	Pond. spec.	1,0001

Auct. analys. Gärtner.

Winklar. (Rehburg.) (*Prov. Hannover. Preussen.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. .	0,500	Natr. sulfuric .	2,750	Magnesii chlorat. .	0,350
Magnes. sulfuric.	5,125	Calc. sulfuric. .	17,166	Calcii chlorat. . .	0,525
Aluminae . .	0,100	— carbonic. .	1,950	Acid. silicic. . . .	0,150
Acid. carbonic.	0,34 Vol.	Acid. hydrosulfuric.	0,56 Vol.		
Temperat.	12,5° C.	Pond. specif.	1,0005.		

Auct. analys. Westrumb.

Wolfsegg. (*Ober-Oesterreich.*) *16 Unc.*

Natr. carbonc. . .	7,36	Natrii chlorat. . .	0,82	Calc. carbonic. . .	0,32
— sulfurici . . .	0,19	Mater. unguinos. . .	0,13	— sulfuric. . . .	0,22
Acid. carbonic. ?					

Auct. analys. Vielguth.

Wolkenstein. (*Sachsen.*) *10000 Partes.*

Natrii chlorat. . .	0,028	Magnesii chlorat. .	0,083	Kalii chlorat. . .	0,041
Calcii chlorat. . .	0,276	Kali sulfuric. . .	1,771	Calc. carbonic. . .	0,198
Ferr. carbonic. . .	0,068	Acid. silicic. . . .	0,033	Mater. organic . .	0,005
Acid. carbonic. . .	0,955	Temperat.	31° C.	Pond. spec.	1,00258

Auct. analys. Seyferth 1852.

Wittekind. (Halle.) (*Prov. Sachsen. Preussen.*)

Hallesche Mutterlauge vel Wittekind-Badesalz. *100 Partes.*

Calcii chlorat. . .	23,975	Magnesii chlorat.	48,625	Natrii chlorat. . .	18,515
Kalii chlorat. . .	5,782	— bromat. . .	1,418	Ferr. oxydat. . .	0,247
Aluminii bromat. .	0,061	Alumin. jodat .	0,0454	Calc. sulfuric. . .	0,293
Magnes. carbonic.	0,013	Kali huminic. . .	0,367	Acid. silicic. . .	0,072
Calc. carbonic. .	0,020	Mater. organic. .	0,167		

Auct. analys. Heine.

Wittekind-Brunnen. (Trinksoole.) *10000 Partes.*

Calc. sulfuric. . .	10,04	Calcii chlorat. . .	3,96	Magnesii chlorat. .	7,44
Natrii chlorat. . .	354,54	Magnesii bromat. . .	0,06	Calc. carbonic. . .	1,09
Ferr. oxydat. . .	0,20				

Auct. analys. Erdmann 1849.

Zerbst. (*Anhalt.*) *16 Unc.*

Natrii chlorat. .	2,666	Natr. sulfuric. . .	0,666	Calc. sulfuric. . .	0,444
Magnes. sulfuric.	4,000	Ferr. oxydulat. . .	0,888	— carbonic. . .	0,333
— carbonic. .	2,666	Acid. silicic. . . .	0,130	Mater. organic. . .	0,221
Acid. carbonic.	0,25 Vol.	Temperat.	10° C.		

Auct. analys. Thorspeken.

Appendix

continens tum nonnulla,

quae de quibusdam

aquis mineralibus arte faciendis adnotanda videbantur,

tum

compositiones

omplurium aquarum mineralium arte parandarum, quae usu communi pervulgatae sunt, et compositiones similes.

Anhang.

Nothwendige Bemerkungen

in Betreff

er Dispensation einiger künstlicher Mineralwässer,

sowie

Angaben der Zusammensetzung

mehrerer viel gebrauchter künstlicher Mineralwässer und ähnlicher Zusammensetzungen.

Aquae minerales arte paratae,

quae calidae bibuntur.

Multae aquae minerales aegroto ad eum temperaturae gradum ca-
factae porriguntur, quem aqua mineralis nativa obtinet. In aquis arte
ctis calefaciendis, ne substantiae volatiles abeant, alterutra rationum
arum instituenda est.

Aqua mineralis lege artis ita componitur, ut volumen unum contineat
lium substantiarumque medicamentosarum quantitatem duplicem. Aqua
lis concentrationis ad usum cum aequali volumine aquae communis,
ae calefaciendo ad calorem certum redacta est, commiscetur, tum
bitur. Interdum melius agis, si lagenae aqua minerali dupla repletae
genam, aqua Acido carbonico mixta repletam, adjungis. Haec aqua
ignata II.) loco aquae communis calefacienda est.

Exemplo sint aquae minerales Carolinenses.

Künstliche Mineralwässer,

welche warm getrunken werden.

Viele künstliche Mineralwässer werden dem Kranken bis zu dem Temperaturgrade
wärmt gegeben, wie das natürliche Wasser an der Quelle getrunken wird. Um die
rwärmung der künstlichen Wässer, welche wirksame flüchtige Bestandtheile ent-
lten, ohne Beeinträchtigung dieser letzteren möglich zu machen, wird ein oder das
dere der folgenden Verfahrungsarten angewendet:

Das Wasser wird kunstgemäss zusammengesetzt, jedoch von der Concentration,
ss es die Salze und die medicinischen Stoffe in doppelter Menge enthält. Dieses
asser wird zum Gebrauch mit einem gleichen Maasse Brunnenwasser, welches bis zu
em gewissen Temperaturgrade erhitzt ist, gemischt und getrunken. Besser ist es
doch, dem doppelt starken Wasser eine gleich grosse Flasche mit kohlensäure-
ltigem Wasser beizugeben und mit II zu signiren. Dieses Wasser wird dann in
elle des Brunnenwassers heiss gemacht.

Als Beispiel sei der Karlsbader Theresienbrunnen angeführt.

Aquae Carolinenses.

Lagena una continet: *Aquae fontis Theresiani*

Natri sulfurici liquidi	Grana	314	Gramm.	19,63
Natri carbonici liquidi	„	255	„	16,00
Natri silicici liquidi	„	19	„	1,19
Natrii chlorati liquidi	„	52	„	3,25
Calcii chlorati liquidi	„	98	„	6,13
Ferri sulfurici crystallisati . . .	„	0,076	„	0,00475
Acidi carbonici Volumina 3.				
Aquae destillatae	„	6942	„	434,00
	Summa Gran.	7680	Gramm.	480,0

Haec quantitas aequat lagenas duas (libras duas) aquae mineralis nativae. Lagenae aqua concentrationis duplicis repletae signatura haec sit affixa:

Volumen unum hujus aquae ad usum cum aequali volumine aquae fontanae calefaciendo ad 90 ad 100° C. sive ad 72 ad 80° R. redactae commiscetur.

Altera ratio, quam minus laudant, haec est:

Aqua in duas lagenas dispensatur, quarum altera substantias fixas sive minus volatiles, altera volatiles et fixas, quae illis dissolutae sunt, continet. Tum aqua in priore lagena contenta ad certum temperaturae gradum calefacienda est, id quod aut admixta aqua fervida instituitur, aut lagenam in aqua fervida collocando. Deinde in cyatho, cujus spatium lineolis vel aliis notis distinctum est, aequalis copia aquae calefactae atque non calefactae miscetur et mixta bibitur.

Exemplo sint aquae minerales Carolinenses.

Karlsbader Theresienbrunnen.

1 Flasche (16 Unz.) enthält:

Natrum sulfuricum liquidum . .	Gran.	314	Gramm.	19,63
Natrum carbonicum liquidum . .	„	255	„	16,00
Natrum silicicum liquidum . . .	„	19	„	1,19
Natrium chloratum liquidum . .	„	52	„	3,25
Calcium chloratum liquidum . .	„	98	„	6,13
Ferrum sulfuricum crystallisatum	„	0,076	„	0,00475
Acidum carbonicum 3 Volum.				
Aqua destillata	„	6942	„	434,00
	Summa Gran.	7680	Gramm.	480,0

Diese Quantität repräsentirt 2 Flaschen des natürlichen Wassers des Theresienbrunnens. Die Flasche mit dem doppelt stärkeren Wasser wird signirt:

„Zum Gebrauch wird ein Maasstheil dieses Wassers mit einem gleichen Maasstheile heissen Brunnenwassers von 90—100° C. oder 72—80° R. zusammengegossen."

Das andere weniger empfehlenswerthe Verfahren ist folgendes:

Man vertheilt das Wasser mit seinen Bestandtheilen in 2 Flaschen. Die eine Flasche enthält die fixen oder weniger flüchtigen Bestandtheile, die andere die flüchtigen und auch zugleich die durch diese auflöslicher gemachten fixen Bestandtheile. Der Inhalt der ersteren Flasche wird erwärmt bis zu einem zu bezeichnenden Temperaturgrade, entweder durch Zumischen von heissem Wasser, oder auch durch Hineinstellen in heisses Wasser. In einem Trinkbecher, der durch eingebrannte Farbenstriche oder durch andere Marken seinem Inhalte nach getheilt ist, werden zum Gebrauch z. B. gleiche Mengen von dem erwärmten Wasser und von dem nicht erwärmten gemischt und getrunken. Als Beispiel wollen wir Karlsbader Mineralwässer nehmen.

Aquae Carolinenses.

Lagena I continet:	*Fontis Theresiani* (Temp. 50°C.)			
Natri sulfurici liquidi . .	Grana	314	Grammata	19,63
Natri carbonici liquidi . .	„	255	„	16,00
Natri silicici liquidi . . .	„	19	„	1,19
Acidi carbonici Vol. duo				
Aquae destillatae	„	7092	„	443,25
	Summa Grana	7680	Grammata	480,0

Lagena II continet:	*Fontis Theresiani*			
Natrii chlorati liquidi . .	Grana	52	Gramm.	3,25
Calcii chlorati liquidi . .	„	98	„	6,13
Ferri sulfurici crystallisati	„	0,076	„	0,00475
Acidi carbonici Vol. tria				
Aquae destillatae	„	7529	„	470,6
	Summa Grana	7680	Grammata	480,0

Ea, quae lagenis I et II continentur, mixta duas lagenas aquae Carolinensis fontis Theresiani exhibent.

Utrique lagenae I et II adduntur

1. minor lagena porcellanea operculo simili munita. Ea inservit aquae, quae lagena I continetur, calefaciendae. Capacitas lagenulae altero tanto major sit, quam quantitas aquae calefaciendae.
2. cyathus porcellaneus, cujus spatium tribus lineis distinctum sit, quibus ejus capacitas in tres partes dividatur.

Aegrotus hanc bibendi rationem instituet.

Ex lagena I quantitas sufficiens aquae in lagenulam porcella-

---

Flasche I enthält:	*Theresienbrunnen* (Temp. 50° C.)			
Natr. sulfuric. liquid. . . .	Gran	314	Gramm.	19,63
Natr. carbonic. liquid. . . .	„	255	„	16,00
Natr. silic. liquid.	„	19	„	1,19
Acid. carbonic. Vol. 2				
Aqua destillata	„	7092	„	443,25
	Summa Gran	7680	Gramm.	480,0

Flasche II enthält:	*Theresienbrunnen*			
Natrium chloratum liquidum . .	Gran	52	Gramm.	3,25
Calcium chloratum liquidum . .	„	98	„	6,13
Ferrum sulfuricum crystall. . .	„	0,076	„	0,00475
Acidum carbonicum Vol. 3				
Aqua destillata	„	7529	„	470,6
	Summa Gran	7680	Gramm.	480,0

Der Inhalt der Flasche I und II zusammengemischt giebt 2 Flaschen Karlsbader Theresienbrunnen.

Beiden Flaschen, I und II, giebt man bei:

1. eine kleinere Flasche, am besten von Porcellan mit ähnlichem Stopfen. Diese dient zum Erwärmen des Wassers aus Flasche I. Sie enthalte einen doppelt so grossen Raum, als die Quantität Wasser, welche man darin erwärmen will;
2. einen Trinkbecher, am besten aus Porcellan und mit 3 Marken innen bezeichnet, welche seinen Inhalt in drei gleiche Theile schichten.

Die Anweisung für den Kranken wird nun ungefähr folgendermaassen lauten:

„*Aus der Flasche 1 wird eine angemessene Menge Wasser in die porcel-*

neam infundatur, haec aquae fervidae, cujus temperatura duplo major sit, quam aquae bibendae, imponatur. Quantitas hujus aquae in cyathum ita infundatur, ut hic usque ad primam lineam impleatur, tum ex lagena II tantum addatur, quantum satis est ad cyathum usque ad lineam secundam explendum; mixtum celeriter agitetur, tum bibatur.

Fons Theresianus temperaturam habet graduum 50° C. vel 40° R.; solet bibi ejus temperaturae, quae inter 45 et 50° C. vel inter 36 et 40° R.

Itaque aqua lagenae I ad 90 gradus C. vel ad 72 gradus R. calefacienda est.

Si quid vel in temperatura vel in aqua communi admiscenda mutandum est, id secundum praecepta medici instituetur. Cavendum etiam illud est, ne lagenula porcellanea subito fervidae aquae imponatur, sed paulatim in balneo aquae calefiat ac leviter operta sit. Commendamus etiam, ut quantitatem aquae commiscendam ex lagena II jam antea dimetiaris, quia, dum aquae in cyatho commiscentur, acidum carbonicum decedens et vapor aquae calefactae saepe impediunt, quominus mensura justa exhibeatur. Itaque suademus, ut aut duo cyathi addantur, aut juxta cyathum vas vitreum ad mensurandum aptum apponatur.

Aquae minerales sulfuratae arte factae

imprimis eae, quae acidum carbonicum continent, eodem modo, quo aquae artificiales calidae bibendae porrigi solent, eo tamen discrimine,

---

lanene Flasche gegossen, diese durch Hineinstellen in Wasser, welches bis zu einem zweimal so hohen Temperaturgrade erhitzt wird, als das Wasser getrunken werden soll, erwärmt. In den Becher giesst man nun bis zum ersten Theilstrich von dem in der porcellanenen Flasche erwärmten Wasser, und dann bis zum zweiten Theilstrich aus der Flasche II, rührt schnell um und trinkt.“

An der Quelle ist die Temperatur des Theresienwassers 50° C. oder 40° R., und man trinkt es gewöhnlich von einer Temperatur zwischen 45—50° C. oder 36—40° R. Es wäre also das Wasser aus der Flasche I bis auf 90° C. oder 72° R. zu erwärmen. Abänderungen in der Temperatur oder weitere Zumischungen von gewöhnlichem Wasser bleiben den Verordnungen des Arztes überlassen.

Man hat auch wohl in der Anweisung darauf aufmerksam zu machen, dass man die porcellanene Flasche nicht plötzlich in heisses Wasser stelle, sondern die Erwärmung des Wasserbades allmählich ausführe oder wenigstens doch die vorher erwärmte Flasche in das warme Wasser stelle, und diese auch oberflächlich zugepfropft halte.

Auch ist es gut, die zu vermischende Menge des Wassers aus Flasche II schon vorher abzumessen, weil beim unmittelbaren Mischen im Trinkbecher die entweichende Kohlensäure und der Dampf des erwärmten Wassers das Treffen des richtigen Maasses erschweren. Aus diesem Grunde ist es gut entweder 2 Becher beizugeben, oder neben dem einen Becher noch ein Maassgefäss aus Glas, welches bis zu einer bestimmten Höhe zugleich als ein Maas für eine Abtheilung des Trinkbechers gilt.

Die künstlichen Schwefelwässer

(Aquae minerales sulfuratae arte factae),

besonders die, welche Kohlensäure enthalten, pflegt man in ähnlicher Art, wie die warm zu trinkenden künstlichen Wässer zu verabreichen, jedoch mit dem Unter-

;enam II nihil nisi aqua hydrosulfurata vel metallum sulfuratum infundatur, tum haec bene operta et pice illita lagenae I adda- e ceteras partes aquae mineralis atque etiam acidum carboni- erum continet. Plerumque etiam cyathus ad bibendum, vel additur.

ad lagenam obsignandam componatur ex

Colophonii . . .	partibus	7
Cretae praeparatae	„	6
Terebinthinae . .	„	3
Ultramarini . . .	parte	1

metallum sulfuratum solvendum nulla alia nisi aqua destillata, la est, quae antea ad coctionem fervefacta, tum in lagenis optime et obturatis refrigerata est. Id propterea necessarium est, quia furata aëris atmosphaerici expers esse debet.

Balnea.

ae minerales arte faciendae, quae ad balnea adhibendae sunt, iodo parantur, quo aquae minerales bibendae; cavendum tamen nimium acidi carbonici admisceatur. Dispensantur simili atque aquae sulfuratae, praesertim si acidum carbonicum t.

ena I continet substantias fixas aut aqua solutas aut forma vel salis solubilis; lagena II habet aquam acido carbonico vel o imbutam.

unum balneum 300 literae sive 10000 unciae aquae requi-

---

ass man in die Flasche II allein das **Schwefelwasserstoff haltende** oder die Schwefelsalzlösung bringt und diese gut verkorkt und ver- Flasche I, welche die übrigen Theile des Mineralwassers, so wie auch die lensäure enthält, beigiebt. Die Zugabe eines Trinkbechers oder Maass- st auch hier oft nothwendig.

?ech zum Verkitten des Pfropfens der Flasche II wird zusammengesetzt aus

Kolophon 7 Th.
Schlämmkreide 6 Th.
Terpenthin 3 Th.
Ultramarin 1 Th.

den Auflösungen des Schwefelsalzes vergesse man nicht, nur destillirtes ι verwenden, welches vorher bis zum Aufkochen erhitzt und dann in ver- nd damit ganz gefüllten Flaschen wieder erkaltet ist. Dieses Wasser darf eine atmosphärische Luft enthalten.

Bäder.

nstliche Mineralwässer zu Bädern werden in derselben Art bereitet, wie die, trunken werden, man vermeide aber die Zumischung eines Uebermaasses re. Nach Beschaffenheit der Bestandtheile dispensirt man diese Wässer in Art wie die Schwefelwässer, besonders aber wenn sie Kohlensäure ent-

Flasche I enthält die fixen Bestandtheile entweder gelöst in Wasser oder ines löslichen Pulvers oder Salzes, die Flasche II dagegen das mit Kohlen- r einer anderen Säure geschwängerte Wasser.

nem Vollbade rechnet man 300 Liter oder 10000 Unzen Wasser.

Compositiones variae.

Nota. Quo **ordine** mixtio substantiarum efficienda sit, singula praecepta indicant.

I. Aqua amara Meyeri.

Dr. Meyer's kohlensaures Bitterwasser.

Quantitas aquae, quae efficienda est.		30 *Pfd.* = *Unc.* 480	60 *Pfd.* = *Unc.* 960		50 *Literae*	100 *Literae*
Natri carbonici liquidi	*Gran.*	4950	9900	*Grm.*	1075	2150
Magnes. sulfuric. liquid.	„	12600	25200	„	2735	5470
Aquae destillatae	„	212850	425700	„	46190	92380
Acidi carbonici Volum. 3.						

Si salia crystallisata adhibentur:

Natri carbonici cryst.	*Gran.*	1335	2670	*Grm.*	289,5	579
Magnes. sulfur. cryst.	„	2583	5166	„	560,5	1121
Aquae destillatae	„	226482	452964	„	49150,0	98300
Acidi carbonici Vol. 3						

II. Aqua Ammoni carbonici [1])

Zweifach kohlensaures Ammoniakwasser.

		30 *Pfd.* = *Unc.* 480	60 *Pfd.* = *Unc.* 960		50 *Literae*	100 *Literae*
Ammoni carbonici liquidi	*Gran.*	2400	4800	*Grm.*	521	1042
Aquae destillatae	„	228000	456000	„	49479	98958
Acidi carbonici Volum. 3.						
vel:						
Ammoni carbonici	*Gran.*	300	600	*Grm.*	65	130
Aquae destillatae	„	230100	460200	„	49935	99870
Acidi carbonici Vol. 3.						

III. Aqua carbonata.

Eau gazeuse.

Aquae purae Volum. 1, Acidi carbonici Volum 4.

[1]) Uncia una continet Granum dimidium AmO,CO^2.

IV. Aqua Ferri carbonici [1]).

Kohlensaures Eisenwasser.

		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
Ferri sulfurici crystallisati	Gran.	36	72	Grm.	8	16
Natri carbonici liquidi	„	138	276	„	30	60
Aquae destillatae	„	230226	460452	„	49962	99924

Acidi carbonici Volum. 3,5.

V. Aqua Ferri jodati [2]).

Jodeisenwasser.

		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
Kali jodati sicci	Gran.	33	66	Grm.	7,3	14,5
Ferri sulfurici crystallisati	„	27	54	„	5,9	11,8
Aquae destillatae	„	230340	460680	„	49987,0	99974,0

Acidi carbonici Vol. 3.

VI. Aqua Ferri pyrophosphorici [3]).

(Doctoris de Nega.)

Pyrophosphorsaures Eisenwasser (des Dr. de Nega).

		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
Ferri pyrophosphorici	Gran.	70	140	Grm.	15,3	30,5
Natri pyrophosphorici cryst.	„	230	460	„	50,0	100,0
Natrii chlorati liquidi	„	700	1400	„	152,5	305,0
Aquae destillatae [4])	„	229400	458800	„	49782,0	99565,0

Acidi carbonici Volum. 3.

VII. Aqua Ferri pyrophosphorici [5]).

		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
Ferri pyrophosphorici	Gran.	150	300	Grm.	32,5	65
Natri pyrophosphorici cryst.	„	600	1200	„	130,0	260
Natrii chlorati liquidi	„	900	1800	„	195,0	390
Aquae destillatae [6])	„	228750	457500	„	49642,0	99285

Acidi carbonici Volum 3.

---

[1]) Unciae sedecim continent Granum dimidium FeO,CO^2.
[2]) Unciae sedecim continent Granum unum Ferri jodati (FeJ).
[3]) Unciae sedecim continent Grana 2,25 ad 2,33 Ferri pyrophosphorici.
[4]) Cave ne aqua calcaria inquinata sit.
[5]) Unciae sedecim continent Grana quinque Ferri pyrophosphorici.
[6]) Cave ne aqua calcaria inquinata sit.

VIII. Aqua Magnesiae carbonicae[1]).

Kohlensaures Magnesiawasser.

		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
Magnesiae carb. crystall.	*Gran.*	395	790	*Grm.*	85	170
Aquae destillatae	„	230005	460010	„	49915	99830
Acidi carbonici Volum. 3,5						
Si vis, Magnesiam carbonicam praecipitando et aqua eluendo efficere potes e						
Magnesiae sulf. crystall.	*Gran.*	704	1408	*Grm.*	153	306
Natri carbonici crystall.	„	825	1650	„	180	360

IX. Aqua Selterana,

quae recreandis hominibus inservit.

		60 Pfd. =Unc.960	90 Pfd. =Unc.1440		50 Literae	100 Literae
Natri carbonici liquidi	*Gran.*	4000	6000	*Grm.*	870	1740
Natri sulfurici liquidi	„	100	150	„	22	44
Calcii chlorati liquidi	„	800	1200	„	175	350
Magnesii chlorati liquidi	„	600	900	„	130	260
Aquae destillatae	„	455300	682950	„	48803	97606
Acidi carb. Vol. 3 ad 3,5						
vel:						
Natri carbonici crystall.	*Gran.*	1100	1650	*Grm.*	240,0	480
Natri sulfurici crystall.	„	25	38	„	6,0	12
Natrii chlorati	„	5	8	„	1,0	2
Calcii chlorati crystall. ($CaCl+6HO$)	„	150	225	„	32,5	65
Magnesii chlorati cryst. ($MgCl+6HO$)	„	120	180	„	26,0	52
Aquae destillatae	„	459400	689100	„	49699,5	99399
Acidi carb. Vol. 3 ad 3,5						
vel:						
Natri carbonici crystall.	*Gran.*	1100	1650	*Grm.*	240,0	480
Natri sulfurici crystall.	„	40	60	„	8,5	17
Natrii chlorati	„	20	30	„	4,3	9
Calcii chlorati crystall.	„	240	360	„	52,0	104
Aquae destillatae	„	459400	689100	„	49695,0	99390
Acidi carb. Vol. 3 ad 3,5						

X. Aquae Sodae.

Sodawasser.

		60 Pfd. =Unc.960	90 Pfd. =Unc.1440		50 Literae	100 Literae
Natri carbonici crystall.	*Gran.*	2500	3750	*Grm.*	600	1200
Natrii chlorati	„	300	450	„	65	130
Aquae destillatae	„	458000	687000	„	49335	98670
Acidi carb. Vol. 3—3,5						

[1]) Unciae sedecium continent Grana octo Magnesiae carbonicae (MgO,CO^2).

XI. Natrokrene

Doctoris Vetteri.

Dr. Vetter's Natrokrene.

		30 Pfd. = Unc. 480	60 Pfd. = Unc. 960		50 Literae	100 Literae
ulfurici sicci	*Gran.*	12	24	*Grm.*	2,55	5,1
jodati sicci	„	0,003	0,006	„	0,0006	0,0013
fluorati liq. (1%)	„	6	12	„	1,28	2,6
phosphorici liq.	„	1	2	„	0,22	0,43
:hlorati liquidi	„	110	220	„	23,9	47,8
chlorati liquidi	„	4500	9000	„	97,7	195,4
bromati liquidi	„	0,6	1,2	„	0,13	0,26
:arbonici liquidi	„	12000	24000	„	2550,0	5100,0
silicici liquidi	„	240	480	„	51,0	102,0
chlorati liquidi	„	600	1200	„	130,0	260,0
chlorati liquidi	„	0,08	0,16	„	0,017	0,035
i chlorati liquidi	„	0,8	1,6	„	0,17	0,35
sii chlorati liq.	„	600	1200	„	130,0	260,0
ıis natrici liq.	„	1,3	2,6	„	0,28	0,56
destillatae	„	212328	424656	„	47063,0	94126,0

XII. Bilin. Josephsquelle.

ubacher auct. analys.)		30 Pfd. = Unc. 480	60 Pfd. = Unc. 960		50 Literae	100 Literae
:arb. liquidi	*Gran.*	234	468	*Grm.*	50,5	101
sulfurici liq.	„	198,6	397	„	43,0	86
carbonici liq.	„	8030	16060	„	1742,5	3485
chlorati liquidi	„	829	1658	„	180,0	360
chlorati liquidi	„	38	76	„	8,5	17
phosphorici liq.	„	26	52	„	6,0	12
silicici liquidi	„	148	296	„	32,5	65
:siae sulfuric. liq.	„	471	942	„	102,5	205
nis natrici liquidi	„	38,7	77,4	„	8,5	17
iae sulfuric. cryst.	„	159,4	319	„	34,6	69,2
sulfurici cryst.	„	5,75	11,5	„	1,25	2,5
destillatae	„	220170	440340	„	47790,0	95580
carbonici Vol. 3,5						

XIII. Cudowa. Trinkquelle.

(*Duflos*)		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
Natri carbonici liquidi	*Gran.*	4260	8520	*Grm.*	924,4	1850,0
Natri arsenicici liquidi (1 %)	„	28	56	„	6,0	12,0
Natrii phosphorici liquidi	„	16	32	„	3,5	7,0
Kalii chlorati liquidi	„	9	18	„	1,9	3,8
Magnesii chlorati liquidi	„	205,8	411,6	„	44,7	89,4
Magnesiae sulfuric. liquid.	„	242	484	„	52,5	105,0
Calcii chlorati liquidi	„	16,2	32,4	„	3,5	7,0
Cascariae sulfuricae cryst.	„	153	306	„	33,2	66,4
Calcariae carbonicae sicc.	„	23,7	47,4	„	5,14	10,3
Mangani carbonici	„	0,6	1,2	„	0,13	0,26
Ferri sulfurici crystall.	„	14,24	28,5	„	3,1	6,2
Aquae destillatae	„	225432	450863	„	48922,0	97843,0

Acidi carbonici 4 Volum.

XIV. Driburg. Trinkquelle. Eisenquelle.

(*Wittig*)		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
Natrii chlorati liquidi	*Gran.*	312,6	625	*Grm.*	67,9	135,8
Natri carbonici liquidi	„	1516,5	3033	„	329,1	658,2
Magnesii chlorati liquidi	„	261,3	523	„	56,7	113,4
Magnesiae sulfuricae liquid.	„	1950	3900	„	423,1	846,2
Calcariae sulfuricae cryst.	„	549,6	1099	„	119,3	238,5
Calcariae carbonicae	„	20	40	„	4,3	8,6
Ferri sulfurici crystall.	„	44,25	88,5	„	9,6	19,2
Aquae destillatae	„	225746	451402	„	48990,0	97980,0

Acidi carbonici Vol. 4,5.

XV. Eger. Franzensbrunnen.

us)		30 Pfd. = Unc. 480	60 Pfd. = Unc. 960		50 Literae	100 Literae
ılfurici liquidi	*Gran.*	7256,4	14513	*Grm.*	1575,0	3150,0
hlorati liquidi	„	1828	3656	„	397,0	794,0
arbonici liquidi	„	2215	4430	„	480,5	961,0
hosphorici liquid.	„	12	24	„	2,6	5,2
ilicici liquidi	„	289	578	„	62,6	125,2
carbonici sicci	„	1,11	2,22	„	0,24	0,5
ii chlorati liquidi	„	228	456	„	49,5	100,0
:hlorati liquidi	„	604	1208	„	131,1	262,2
i chlorati liquidi	„	1,0	2,0	„	0,2	0,4
is natrici liquidi	„	7	14	„	1,6	3,2
ii carbonici	„	1,3	2,6	„	0,28	0,56
ulfurici crystall.	„	17	34	„	3,67	7,3
destillatae	„	217911	435821	„	49730,0	99459,0
arbonici Volum. 4.						
uvius Berolinensis ısuper admiscet:						
bromati liquidi	„	2,4	4,8	„	0,52	1,04
jodati	„	0,004	0,008	„	0,001	0,002
ii carbonic. liquid.	„	5,6	11	„	1,22	2,43

XVI. Eger. Salzquelle.

us)		30 Pfd. = Unc. 480	60 Pfd. = Unc. 960		50 Literae	100 Literae
ıulfurici liquidi	*Gran.*	6017	12034	*Grm.*	1305,7	2611,4
chlorati liquidi	„	2116	4232	„	459,1	918,2
:arbonici liquidi	„	2087	4174	„	452,9	905,8
chlorati liquidi	„	9,3	19	„	2,0	4,0
)hosphorici liquidi	„	8,6	17	„	1,8	3,7
silicici liquidi	„	299	598	„	64,8	129,6
iiae sulfuricae liquid.	„	342,6	685	„	74,3	148,6
chlorati liquidi	„	476,3	953	„	103,3	206,6
ıis natrici liquidi	„	7,2	14,4	„	1,6	3,2
ni carbonici	„	0,36	0,72	„	0,07	0,15
ıulfurici crystall.	„	5	10	„	1,09	2,18
destillatae	„	219032	438064	„	47533,0	95066,0
:arbonici Vol. 4.						

XVII. Ems. Kesselbrunnen.

(Fresenius)		*10000 Grammata*	*50 Literae*	*100 Literae*
Natrii chlorati liquidi	*Gramm.*	64,62	323,1	646,2
Natri sulfurici liquidi	„	0,08	0,4	0,8
Kali carbonici liquidi	„	0,31	1,5	3,0
Natri carbonici liquidi	„	174,4	872,0	1744,0
Kali sulfurici sicci	„	0,472	2,36	4,7
Natri phosphorici liquidi	„	0,16	0,8	1,6
Natri silicici liquidi	„	9,65	48,2	96,5
Calcii chlorati liquidi	„	18,2	91,0	182,0
Magnesii chlorati liquidi	„	13,95	69,7	139,5
Baryi chlorati cryst. liquidi	„	0,024	0,12	0,24
Strontii chlorati liquidi	„	0,022	0,11	0,22
Aluminii chlorati liquidi	„	0,13	0,65	1,3
Mangani carbonici sicci	„	0,004	0,02	0,04
Ferri sulfurici crystall.	„	0,062	0,31	0,62
Aquae destillatae	„	9718,0	48590,0	97180,0
Acidi carbonici Vol. 3,5.				

XVIII. Ems. Kränchen.

(Fresenius)		*10000 Grammata*	*50 Literae*	*100 Literae*
Natri sulfurici liquidi	*Gramm.*	1,51	7,5	15,0
Natri carbonici liquidi	„	160,767	803,8	1607,7
Natri phosphorici liquidi	„	0,053	0,26	0,53
Natri silicici liquidi	„	10,0	50,0	100,0
Kali sulfurici sicci	„	0,428	2,14	4,3
Natrii chlorati liquidi	„	74,0	370,0	740,0
Calcii chlorati liquidi	„	17,3	86,5	173,0
Magnesii chlorati liquidi	„	14,6	73,0	146,0
Baryi chlorati cryst. liquidi	„	0,006	0,03	0,06
Strontii chlorati liquidi	„	0,0056	0,028	0,056
Aluminis natrici liquidi	„	0,08	0,4	0,8
Mangani carbonici	„	0,007	0,035	0,07
Ferri sulfurici cryst.	„	0,0383	0,19	0,38
Aquae destillatae	„	9721,0	38605,0	97210,0
Acidi carbonici Vol. 2,5!				

XIX. Fachingen.

		30 Pfd. = Unc. 480	60 Pfd. = Unc. 960		50 Literae	100 Literae
ıici liquidi	Gran.	6130	12260	Grm.	1330,2	2660,4
›onici sicci	„	0,018	0,036	„	0,006	0,012
·ici liquidi	„	11,5	23	„	2,5	5,0
horici liquidi	„	15,3	30,6	„	3,3	6,6
sphorici sicci	„	0,006	0,012	„	0,001	0,002
:i liquidi	„	160	320	„	34,6	68,2
·ati liquidi	„	13,6	27	„	3,0	6,0
ati liquidi	„	672,45	1345	„	145,9	291,8
lorati liquidi	„	524,4	1049	„	113,5	227,0
ıtrici liquidi	„	0,24	0,48	„	0,05	0,1
ati sicci	„	0,08	0,16	„	0,017	0,035
carbonicae	„	0,024	0,048	„	0,005	0,01
rici cryst.	„	5,75	11,5	„	1,25	2,5
illatae	„	222867	445733	„	48366,5	96733,0

XX. Friedrichshall. Bitterwasser.

		30 Pfd. = Unc. 480	60 Pfd. = Unc. 960		50 Literae	100 Literae
rici liquidi	Gran.	15169	30337	Grm.	3291,6	6583,2
rati liquidi	„	15456	30912	„	3353,9	6707,8
ıati liquidi	„	294,3	589	„	63,8	127,6
›nici liquidi	„	1534,5	3069	„	333,0	666,0
:ci sicci	„	45,7	91,4	„	9,9	19,8
sulf. liquidi	„	13571	27142	„	2945,0	5890,0
:ati liquidi	„	2569,5	5139	„	557,5	1115,0
lorati liquidi	„	9211	18422	„	1998,8	3997,6
illatae	„	172560	345120	„	37446,5	74893,0

ıici Vol. 3,5—4.

ʒe)

rici liquidi	Gran.	27602	55204	Grm.	5989,5	11980,0
rati liquidi	„	5850	11700	„	1269,5	2539,0
ıati liquidi	„	7,2	14,4	„	1,56	3,1
:i liquidi	„	126,3	253	„	27,4	54,8
›nici liquidi	„	1728	3456	„	374,9	749,8
ci sicci	„	0,536	1,07	„	0,11	0,22
hlorati liquidi	„	19,53	39	„	4,2	8,5
·ati liquidi	„	2785	5570	„	604,4	1208,8
ılorati liquidi	„	18708,6	37417	„	4059,7	8119,4
ıulfuricae liq.	„	1959	3918	„	425,1	850,2
atrici liquidi	„	37,5	75	„	8,1	16,2
illatae	„	171576	343153	„	37235,0	74470,0

ıici Vol. 3,5—4.

XXI. Geilnau.

(*Fresenius*)		30 *Pfd.* =*Unc.*480	60 *Pfd.* =*Unc.*950		50 *Literae*	100 *Literae*
Kali carbonici liquidi	*Gran.*	32	64	*Grm.*	6,9	13,9
Natri sulfurici liquidi	„	19,5	39	„	4,2	8,4
Natri phosphorici liquidi	„	0,9	1,8	„	0,2	0,4
Natri carbonici liquidi	„	1775	3550	„	385,1	770,2
Natrii chlorati liquidi	„	83	166	„	18,0	36,0
Ammoni carbonici liquidi	„	2	4	„	0,43	0,86
Natri silicici liquidi	„	116	232	„	25,1	50,2
Baryi chlorati cryst. liquidi	„	0,36	0,72	„	0,08	0,16
Calcariae carbonicae	„	78,45	157	„	17,02	34,04
Magnesiae carbonicae cryst.	„	60,24	120,5	„	13,0	26,1
Ferri sulfurici crystall.	„	6,45	13	„	1,4	2,8
Ferri reducti	„	1,77	3,5	„	0,38	0,77
Mangani carbonici	„	0,78	1,56	„	0,17	0,34
Aquae destillatae	„	227224	456447	„	49478,0	98956,0
Acidi carbonici Vol. 4.						
Nota. Calcaria carbonica et Magnesia carbonica efficere potes						
Calcii chlorati liquidi	*Gran.*	867	1734	„	190,0	380,0
Magnesiae sulfuric. liquid.	„	789	1578	„	114,0	228,0
praecipitando addendis						
Natri carbonici liquidi	„	1530	3060	„	300,0	600,0
et aqua eluendo.						

XXII. Heilbrunn. Adelheidsquelle.

(*Pettenkofer*)		30 *Pfd.* =*Unc.*480	60 *Pfd.* =*Unc.*960		50 *Literae*	100 *Literae*
Natrii bromati liquidi	*Gran.*	110,4	221	*Grm.*	24,0	48,0
Natrii jodati sicci	„	6,6	13,2	„	1,43	2,86
Natri chlorati liquidi	„	11010	22020	„	2389,1	4778,2
Kalii chlorati liquidi	„	6	12	„	1,3	2,6
Natri carbonici liquidi	„	2171	4342	„	471,0	942,0
Natri silicici liquidi	„	90	180	„	19,5	39,0
Calcii chlorati liquidi	„	194	389	„	42,1	84,2
Magnesii chlorati liquidi	„	49	98	„	10,7	21,4
Aluminii chlorati liquidi	„	111	222	„	24,0	48,0
Ferri sulfurici crystall.	„	2,82	5,64	„	0,6	1,2
Ferri metallici	„	0,48	1	„	0,1	0,2
Aquae destillatae	„	216648	433296	„	47016,0	94032,0
Acidi carbonici Vol. 3,5.						

XXIII. Homburg. Elisabethquelle.

ng)		*25 Literae*	*50 Literae*	*100 Literae*
sulfurici liquidi	*Gramm.*	12,4	24,8	49,6
chlorati liquidi	"	2051,5	4103,0	8206,0
carbonici liquidi	"	458,0	916,0	1832,0
silicici liquidi	"	20,7	41,3	82,6
esii chlorati liquidi	"	324,5	648,9	1297,8
chlorati liquidi	"	649,7	1299,3	2598,6
chlorati (Fe Cl, 2 H O)	"	2,11	4,23	8,46
e destillatae	"	21481,2	42962,5	85925,0
carbonici Vol. 4.				

XXIV. Jastrzemb.

rz)		*25 Literae*	*50 Literae*	*100 Literae*
chlorati liquidi	*Gramm.*	2847,5	5695,0	11390,0
chlorati liquidi	"	2,2	4,3	8,6
jodati sicci	"	0,5	1,0	2,0
bromati sicci	"	0,77	1,53	3,06
carbonici liquidi	"	12,0	24,0	48,0
silicici liquidi	"	1,1	2,2	4,4
chlorati liquidi	"	150,0	300,0	600,0
esii chlorati liquidi	"	90,4	180,8	361,6
chlorati (Fe Cl, 2HO)	"	0,15	0,3	0,6
e destillatae	"	21895,5	43791,0	87582,0
carbonici 3,5 Vol.				

XXV. Karlsbad (Böhmen).

Aquae Carolinenses sunt compositionis fere aequalis, nisi quod copia Acidi carbonici quam continent, et temperatura differunt. Sprudel 73° C. Neubrunnen 53° C. Mühlbrunnen 52,5° C. Schlossbrunnen 50° C. Theresienbrunnen 50° C.

Aqua concentrationis duplae, ad usum cum volumine aequali aquae communis fere-factae commiscenda.

Aqua concentrationis duplae		*25 Literae*	*50 Literae*	*100 Literae*
Natri carbonici liquidi	*Gramm.*	872,9	1745,7	3491,4
Natri sulfurici liquidi	„	1252,9	2505,7	5011,4
Natrii chlorati liquidi	„	211,1	422,2	844,4
Kali sulfurici	„	4,7	9,33	18,7
Natri phosphorici liquidi	„	0,24	0,48	1,0
Natrii fluorati	„	0,17	0,34	0,7
Natri silicici liquidi	„	75,3	150,6	301,2
Natrii bromati	„	0,06	0,12	0,24
Natrii jodati	„	0,0007	0,0013	0,0026
Calcii chlorati liquidi	„	173,1	346,3	692,6
Magnesii chlorati liquidi	„	100,9	201,7	403,4
Strontii chlorati liquidi	„	0,5	1,0	2,0
Aluminii chlorati liquidi	„	0,15	0,3	0,6
Mangani sulfurici exsiccati	„	0,05	0,1	0,2
Ferri sulfurici crystallisati	„	0,42	0,84	1,7
Lithoni carbonici	„	0,13	0,26	0,5
Aquae destillatae	„	22307,5	44615,0	89230,0

Acidi carbonici Vol. 3 ad 3,5.

XXVI. Kissingen. Pandur.

		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		30 Literae	100 Literae
hosphorici liquidi	*Gran.*	13	26	*Grm.*	2,8	5,6
ilicici liquidi	„	19	38	„	4,1	8,2
chlorati liquidi	„	9757	19514	„	2117,3	4234,6
hlorati liquidi	„	556	1112	„	120,7	241,4
bromati liquidi	„	16,2	32,4	„	3,5	7,0
itrici sicci	„	0,8	1,6	„	0,17	0,34
hlorati liquidi	„	38,7	77,4	„	8,4	16,8
i carbonici liquidi	„	24,57	49	„	5,4	10,8
arbonici liquidi	„	2626,5	5253	„	569,9	1139,8
hlorati liquidi	„	3180	6360	„	690,0	1380,0
iae sulfuric. liquid.	„	1925,4	3851	„	417,8	835,6
ii chlorati liquidi	„	170,4	341	„	36,9	73,8
ulfurici crystall.	„	14,58	29,16	„	3,16	6,3
destillatae	„	212058	424116	„	46020,0	92040,0
arbonici Vol. 4.						

XXVII. Kissingen. Ragoczi.

		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		30 Literae	100 Literae
hosphorici liquidi	*Gran.*	13,5	27	*Grm.*	2,9	5,9
ilicici liquidi	„	60,4	121	„	13,1	26,2
chlorati liquidi	„	10411,5	20823	„	2259,3	4518,6
lorati liquidi	„	661	1322	„	143,4	286,8
romati liquidi	„	19,2	38	„	4,2	8,2
itrici sicci	„	21,3	43	„	4,62	9,2
hlorati liquidi	„	46	92	„	9,9	19,8
i carbonici liquidi	„	6	12	„	1,3	2,5
rbonici liquidi	„	2759,5	5519	„	598,8	1197,6
hlorati liquidi	„	3600	7200	„	781,2	1562,4
iae sulfuric. liquid.	„	2220	4441	„	481,8	963,6
ii chlorati liquidi	„	56	112	„	12,1	24,2
ulfurici crystall.	„	17,43	35	„	3,78	7,56
destillatae	„	210508	421015	„	45684,0	91368,0
rbonici Vol. 4.						

XXVIII. Krankenheil. Bernhardsbrunnen.

(*Fresenius*)		30 *Pfd.* =*Unc.* 480	60 *Pfd.* =*Unc.* 960		50 *Literae*	100 *Literae*
Kali sulfurici sicci	*Gran.*	2,22	4,44	*Grm.*	0,48	0,97
Natri sulfurici liquidi	„	2,34	4,7	„	0,51	1,02
Natrii chlorati liquidi	„	430	860	„	93,92	187,85
Natrii jodati sicci	„	0,36	0,72	„	0,08	0,16
Natri carbonici liquidi	„	774	1549	„	169,06	338,11
Natri silicici liquidi	„	46	92	„	10,08	20,17
Calcii chlorati liquidi	„	181	361	„	39,43	78,86
Magnesii chlorati liquidi	„	51	102	„	11,14	22,27
Aluminis natrici liquidi	„	7,8	15,6	„	1,70	3,40
Ferri sulfurici cystall.	„	0,072	0,144	„	0,015	0,03
Mangani carbonici	„	0,03	0,06	„	0,007	0,013
Aquae destillatae	„	228905	457812	„	49673,5	99347,0
Acidi carbonici Vol. 3,5.						
Lagenula, si poscitur, addenda contineat:						
Aquae hydrosulfuratae	„	210	420	„	45,0	90,0
Aquae destillatae	„	1890	3780	„	412,5	825,0

XXIX. Krankenheil. Johann-Georgenquelle.

(*Fresenius*)		25 *Literae*	50 *Literae*	100 *Literae*
Kali sulfurici	*Gramm.*	0,3	0,61	1,22
Natri sulfurici liquidi	„	3,0	6,0	12,0
Natrii chlorati liquidi	„	7,3	14,6	29,2
Natrii jodati	„	0,038	0,075	0,15
Natri carbonici liquidi	„	76,25	152,5	305,0
Natri silicici liquidi	„	5,5	10,9	21,8
Calcii chlorati liquidi	„	17,6	35,2	70,4
Magnesii chlorati liquidi	„	5,5	11,0	22,0
Aluminii chlorati liquidi	„	0,6	1,3	2,6
Ferri sulfurici cryst.	„	0,006	0,012	0,024
Mangani sulfurici exsiccati	„	0,003	0,006	0,012
Aquae destillatae	„	24884,0	49768,0	99536,0
Acidi carbonici Vol. 3,5.				

XXX. Kreuznach. Elisabethquelle.

)		30 *Pfd.* = *Unc.* 480	60 *Pfd.* = *Unc.* 960		50 *Literae*	100 *Literae*
:hlorati liquidi	*Gran.*	187	374	*Grm.*	40,9	81,7
chlorati liquidi	„	184	368	„	40,2	80,4
silicici liquidi	„	79	157	„	17,2	34,3
carbonici liquidi	„	511,5	1023	„	111,7	223,4
chlorati liquidi	„	21170	42339	„	4622,0	9244,0
jodati sicci	„	1,12	2,24	„	0,24	0,5
bromati liquidi	„	93	186	„	20,3	40,6
sii chlorati liquidi	„	1304	2608	„	284,7	569,4
chlorati liquidi	„	4579	9157	„	1000,0	2000,0
destillatae	„	202292	404585	„	43863,0	87726,0
carbonici Vol. 3,5.						

XXXI. Kreuznach. Elisabethquelle.

)		25 *Literae*	50 *Literae*	100 *Literae*
:hlorati liquidi	*Gramm.*	31,6	63,3	126,6
chlorati liquidi	„	2283,2	4566,4	9132,8
bromati	„	1,0	2,0	4,0
jodati	„	0,01	0,02	0,04
carbonici liquidi	„	64,6	129,2	258,4
silicici liquidi	„	20,5	40,9	81,8
chlorati liquidi	„	432,2	864,4	1728,8
sii chlorati liquidi	„	57,9	115,8	231,6
ii chlorati liquidi	„	23,8	47,7	95,4
chlorati crystallisati	„	1,2	2,41	4,8
nii chlorati	„	1,8	3,6	7,2
:hlorati siccati (FeCl + 2HO)	„	0,91	1,82	3,7
ıni carbonici	„	0,033	0,065	0,13
ıi carbonici	„	0,21	0,42	0,84
destillatae	„	22081,0	44162,0	88324,0
carbonici Vol. 3,5				

XXXI. Lippspringe. Arminiusquelle.

ıardt)		30 *Pfd.* = *Unc.* 480	60 *Pfd.* = *Unc.* 960		50 *Literae*	100 *Literae*
sulfurici liquidi	*Gran.*	508,5	1017	*Grm.*	110,4	220,8
silicici liquidi	„	27	54	„	5,8	11,6
carbonici liquidi	„	1123	2246	„	243,6	487,2
:siae sulfuricae liquid.	„	790	1580	„	171,5	343,0
chlorati liquidi	„	699	1398	„	151,6	303,2
iae sulfuricae cryst.	„	296,4	593	„	64,3	128,6
sulfurici crystall.	„	8,14	16,3	„	1,77	3,5
destillatae	„	226948	453895	„	49261,0	98522,0
carbonici Vol. 4.						

XXXIII. Marienbad. Ferdinandsbrunnen.

(*Kersten*)		30 *Pfd.* = *Unc.* 480	60 *Pfd.* = *Unc.* 960		50 *Literae*	100 *Literae*
Natri sulfurici liquidi	*Gran.*	9674	19349	*Grm.*	2099,4	4198,8
Natrii chlorati liquidi	"	3112	6223	"	675,2	1350,4
Natri carbonici liquidi	"	5783	11566	"	1254,8	2509,6
Lithii chlorati liquidi	"	24	48	"	5,14	10,3
Natri phosphorici liquidi	"	10,4	21	"	2,3	4,6
Kali sulfurici sicci	"	9,7	19,5	"	2,35	4,7
Magnesiae sulfuricae liquid.	"	1500	3000	"	325,5	651,0
Calcii chlorati liquidi	"	1398	2795	"	303,3	606,6
Strontii chlorati liquidi	"	2	4	"	0,4	0,8
Aluminis natrici liquidi	"	8,3	17	"	1,8	3,6
Mangani carbonici sicci	"	1,14	2,28	"	0,3	0,6
Ferri sulfurici crystall.	"	34	68	"	7,35	14,7
Aquae destillatae	"	208844	417688	"	45322,5	90645,0

Acidi carbonici Vol. 4.

XXXIV. Marienbad. Kreuzbrunnen.

(*Ragski*)		30 *Pfd.* = *Unc.* 480	60 *Pfd.* = *Unc.* 960		50 *Literae*	100 *Literae*
Natri sulfurici liquidi	*Gran.*	11286	22572	*Grm.*	2449,0	4898,0
Natrii chlorati liquidi	"	2813	5626	"	610,4	1220,8
Natri carbonici liquidi	"	5179	10357	"	1123,7	2247,4
Lithii chlorati liquidi	"	12,5	25	"	2,7	5,4
Natri phosphorici liquidi	"	20	40	"	4,3	8,6
Kali sulfurici sicci	"	12	24	"	2,6	5,2
Calcii chlorati liquidi	"	1333,5	2667	"	289,3	578,6
Strontii chlorati liquidi	"	1,9	4	"	0,4	0,8
Magnesii chlorati liquidi	"	1131	2262	"	245,4	490,8
Aluminis natrici liquidi	"	22,8	46	"	4,9	9,8
Mangani carbonici sicci	"	7,2	14,4	"	1,56	3,1
Ferri sulfurici cryst.	"	19,5	39	"	4,23	8,5
Aquae destillatae	"	208561	417124	"	45261,5	90523,0

Acidi carbonici Vol. 4.

Nota. Acidum silicicum omittatur.

XXXV. Püllna. Bitterwasser.

(*Struve*)		25 *Literae*	50 *Literae*	100 *Literae*
Natri sulfurici liquidi	*Gramm.*	3645,6	7291,2	14582,4
Kali sulfurici	"	15,63	31,25	62,5
Natri carbonici liquidi	"	292,9	585,9	1171,8
Magnesiae sulfuricae liquidae	"	3434,0	6868,0	13736,0
Magnesii chlorati liquidi	"	459,0	917,9	1835,8
Calcii chlorati liquidi	"	97,6	195,3	390,6
Aquae destillatae	"	17055,3	34110,5	68221,0

Acidi carbonici Vol. 2,5.

XXXVI. Pyrmont. Trinkquelle.

mius)	*100000 Gran.*	*300000 Gran. =Unc.625*		*50 Literae*	*100 Literae*
carbon. liquidi	175,5	526,5	*Grm.*	87,7	175,5
carbonici liquidi	13,1	39,3	„	6,5	13,0
i jodati sicci	0,0016	0,005	„	0,0008	0,0016
i bromati liquidi	0,09	0,27	„	0,045	0,09
natrici sicci	0,0158	0,047	„	0,008	0,016
i chlorati liquidi	0,994	3	„	0,49	1,0
oni chlorati liquidi	2,103	6,3	„	1,0	2,0
phosphor. liquidi	0,17	0,5	„	0,08	0,17
chlor. cryst. liquidi	0,31	1	„	0,15	0,3
tii chlorati liquidi	3,148	9,44	„	1,57	3,15
esiae sulfur. liquid.	528,8	1586,4	„	264,4	528,8
inis natrici liquidi	0,167	0,5	„	0,08	0,16
i chlorati liquidi	148,06	444	„	74,0	148,0
riae sulfur. cryst.	88,3	265	„	44,1	88,3
riae carbon. siccae	66,3	199	„	33,1	66,3
gani carbonici sicci	0,4485	1,345	„	0,224	0,5
sulfurici crystall.	13,39	40,17	„	6,7	13,4
e destillatae	98959	296877	„	49479,5	98959,0

. carbonici Vol. 4.

a. **Sal baryticum saepius omittunt.**

XXXVII. Saidschütz. Bitterwasser.

elius)		*30 Pfd. =Unc.480*	*60 Pfd. =Unc.960*		*50 Literae*	*100 Literae*
i nitrici sicci	*Gran.*	867	1734	*Grm.*	188,2	376,5
i sulfurici liquidi	„	4166	8333	„	904,1	1808,0
i carbonici liquidi	„	1972,5	3945	„	428,0	856,0
sulfurici sicci	„	122,7	245,4	„	26,6	53,2
esiae sulfuricae liquid.	„	34391	68782	„	7463,0	14926,0
i chlorati liquidi	„	759	1518	„	164,7	330,0
riae sulfuricae cryst.	„	264	528	„	57,3	114,6
gani carbonici sicci	„	1	2	„	0,2	0,43
i sulfurici cryst.	„	7,5	15	„	1,6	3,2
e destillatae	„	187849	375698	„	40766,0	81532,0

i carbonici Vol. 3,5.

ta. **Saepe ferrum et Manganum omittuntur.**

XXXVIII. Salzbrunn. Ober-Salzbrunn.

(Struve)		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
Kali sulfurici sicci	*Gran.*	9	18	*Grm.*	1,92	3,8
Natri carbonici liquidi	„	3238	6476	„	702,6	1405,2
Lithii chlorati liquidi	„	4,32	8,64	„	0,93	2,0
Natri phosphorici liquidi	„	2,4	4,8	„	0,52	1,0
Natri silicici liquidi	„	206	412	„	44,7	89,4
Magnesiae sulfuricae liquid.	„	741	1482	„	160,8	321,6
Magnesii chlorati liquidi	„	58,5	117	„	12,7	25,4
Calcii chlorati liquidi	„	253	506	„	54,9	109,8
Strontii chlorati liquidi	„	7,2	14,4	„	1,6	3,2
Aluminis natrici liquidi	„	3,6	7	„	0,8	1,6
Calcariae carbonicae siccae	„	47,2	94,4	„	10,3	20,6
Ferri sulfurici crystall.	„	2,5	5	„	0,56	1,12
Aquae destillatae	„	225827	451655	„	49008,0	98016,0
Acidi carbonici Vol. 2,5 !!						

XXXIX. Schlangenbad.

(Fresenius)		25 Literae	50 Literae	100 Literae
Kali sulfurici	*Gramm.*	0,3	0,59	1,2
Kalii chlorati liquidi	„	1,5	2,9	5,8
Natrii chlorati lipuidi	„	48,2	96,5	193,0
Natri phosphorici liquidi	„	0,15	0,3	0,6
Natri silicici liquidi	„	16,3	32,7	65,4
Calcii chlorati liquidi	„	9,0	18,0	36,0
Magnesii chlorati liquidi	„	1,7	3,5	7,0
Aquae destillatae	„	24923,0	49845,5	99691,0
Acidi carbonici Vol. 3,5.				

XL. Soden. Milchbrunnen.

(Schweinsberg)		25 Literae	50 Literae	100 Literae
Natrii chlorati liquidi	*Gramm.*	403,0	806,0	1612,0
Kalii chlorati liquidi	„	5,5	10,9	21,8
Natri sulfurici liquidi	„	0,3	0,7	1,4
Natri carbonici liquidi	„	146,2	292,5	585,0
Natri phosphorici liquidi	„	0,7	1,5	3,0
Natri silicici liquidi	„	11,0	22,0	44,0
Calcii chlorati liquidi	„	103,5	207,0	414,0
Magnesii chlorati liquidi	„	50,5	101,0	202,0
Aluminii chlorati liquidi	„	0,6	1,2	2,4
Ferri sulfurici cryst.	„	1,25	2,5	5,0
		24278,0	48554,5	97109,0

XLI. Spaa. Pouhon.

)		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
carbonici liquidi	Gran.	225,5	451	Grm.	489,0	978,0
arbonici liquidi	„	18,8	37,6	„	4,1	8,2
chlorati liquidi	„	91	182	„	19,8	39,4
phosphorici liquidi	„	7,35	14,7	„	1,6	3,2
iis natrici liquidi	„	4,7*	9,4	„	1,0	2,0
chlorati liquidi	„	4,17	8,34	„	0,9	1,8
iae carbonicae	„	29,5	59	„	6,4	12,8
siae carbonicae cryst.	„	55,4	111	„	12,0	24,0
sulfurici cryst.	„	5	10	„	1,07	2,1
reducti	„	8,8	17,6	„	1,9	3,8
destillatae	„	229954	459908	„	49462,5	98925,0
carbonici Vol. 4.						

LII. Teplitz. Steinbadquelle (Sandbadquelle).

ius). Temperat. 46° C.

a concentrationis duplae, ad usum cum volumine aequali aquae communis calefactae commiscenda.

ius)		30 Pfd. =Unc.480	60 Pfd. =Unc.960		50 Literae	100 Literae
ulfurici sicci	Gran.	4,8	9,6	Grm.	1,04	2,08
silicici liquidi	„	392,4	785	„	85,15	170,3
sulfurici liquidi	„	60	120	„	13,02	26,0
carbonici liquidi	„	1685,4	3371	„	365,73	731,5
phosphorici liquidi	„	17	34	„	3,69	7,3
chlorati liquidi	„	240	480	„	52,08	104,2
siae sulfuricae liquid.	„	214	428	„	46,35	92,7
iis natrici liquidi	„	12	24	„	2,56	5,1
iae carbonicae	„	8,28	16,56	„	18,00	36,0
sulfurici crystall.	„	3	6	„	0,65	1,3
destillatae	„	227763	455526	„	49412,0	98824,0
carbonici Vol. 4.						

XLIII. Vichy. Source des Célestins.

(Bouquet)		25 Literae	50 Literae	100 Literae
Natri carbonici liquidi	Gramm.	933,4	1866,7	3733,4
Kali carbonici liquidi	„	54,3	108,7	217,4
Natri phosphorici liquidi	„	22,7	45,5	91,0
Natrii chlorati liquidi	„	23,1	46,3	92,6
Natri silicici liquidi	„	30,1	60,2	120,4
Magnesiae sulfuricae liquid.	„	60,7	121,4	242,8
Magnesii chlorati liquidi	„	12,8	25,5	51,0
Strontii chlorati liquidi	„	1,0	2,1	4,2
Calcii chlorati liquidi	„	89,0	178,0	356,0
Ferri sulfurici cryst.	„	0,17	0,35	0,7
Natri arsenicici exsiccati	„	0,05	0,1	0,2
Aquae destillatae	„	23772,5	47545,0	95090,0
Acidi carbonici Vol. 3,5.				

XLIV. Vichy. Source de la Grande-Grille.

(Bouquet.) Temp. 43° C.		100000 Gran.	300000 Gran. = Unc.625		50 Literae	100 Literae
Natri carbonici liquidi	Gran.	3548,3	10645	Grm.	1774,1	3548,3
Kali carbonici liquidi	„	242,4	727	„	121,2	242,4
Natri phosphorici liquidi	„	130	390	„	65,0	130,0
Natri arsenicici liq. (1/100 %)	„	20	60	„	10,0	20,0
Natrii chlorati liquidi	„	118	354	„	59,0	118,0
Natri silicici liquidi	„	142,3	427	„	71,2	142,3
Magnesiae sulfuricae liquid.	„	243	729	„	121,5	243,0
Magnesii chlorati liquidi	„	51,6	155	„	25,8	51,6
Strontii chlorati liquidi	„	2,5	7,5	„	1,2	2,5
Calcii chlorati liquidi	„	334	1002	„	167,0	334,0
Ferri sulfurici cryst.	„	0,69	2	„	0,34	0,7
Aquae destillatae	„	95167	285501	„	47583,5	95167,0
Acidi carbonici Vol. 4.						

Vichy-Source de la Grande-Grille. *Aqua concentrationis duplae.*		100000 *Gran.*	300000 *Gran.* =*Unc.625*		*50 Literae*	*100 Literae*
Natri carbonici liquidi	*Gran.*	7344	22032	*Grm.*	3672,0	7344,0
Kali carbonici liquidi	„	484,8	1454	„	242,4	484,8
Natri phosphorici liquidi	„	260	780	„	130,0	260,0
Natri arsenici liq. (1/100 %)	„	40	120	„	20,0	40,0
Natrii chlorati liquidi	„	236	708	„	118,0	236,0
Magnesiae sulfuricae liquid.	„	486	1458	„	243,0	486,0
Magnesii chlorati liquidi	„	103,2	310	„	51,6	103,2
Strontii chlorati liquidi	„	5,0	15	„	2,5	5,0
Calcii chlorati liquidi	„	668	2004	„	334,0	668,0
Ferri sulfurici crystall.	„	1,38	4,1	„	0,7	1,4
Aquae destillatae	„	90372	271115	„	45186,0	90372,0

Acidi carbonici Vol. 4.

Nota. **Acidum silicicum omittatur.**

Aqua concentrationis duplae, ad usum cum volumine aequali aquae communis calidae commiscenda.

XLV. Weilbach.

(*Will*)		*25 Literae*	*50 Literae*	*100 Literae*
Kalii chlorati liquidi	*Gramm.*	6,0	12,1	24,2
Kali carbonici liquidi	„	0,6	1,2	2,4
Kali sulfurici	„	0,8	1,7	3,4
Lithoni carbonici	„	0,17	0,33	0,7
Natrii bromati	„	0,015	0,03	0,06
Natri carbonici liquidi	„	140,2	280,4	560,8
Natri phosphorici liquidi	„	0,4	0,8	1,6
Natri silicici liquidi	„	7,9	15,8	31,6
Calcii chlorati liquidi	„	67,6	135,1	170,2
Aluminii chlorati liquidi	„	0,3	0,6	1,2
Calcariae carbonicae	„	0,33	0,65	1,3
Magnesiae carbonicae cryst.	„	8,9	17,8	35,6
Ferri sulfurici cryst.	„	0,12	0,24	0,5
Aquae destillatae	„	24792,0	49583,5	99167,0

Acidi carbonici Vol. 3.

Singulis lagenis hujus aquae mineralis circiter 600 grammatis repletis addatur lagenula, quae Aquae hydrosulfuratae guttas viginti (20), Natri carbonici liquidi guttas quinque (5) et Aquae grammata decem (10) continet.

XLVI. Wiesbaden. Kochbrunnen.

(*Fresenius*)		*25 Literae*	*50 Literae*	*100 Literae*
Natrii chlorati liquidi	*Gramm.*	1581,1	3162,3	6324,9
Kalii chlorati liquidi	„	35,8	71,5	143,0
Ammonii chlorati	„	0,4	0,83	1,66
Kalii bromati	„	0,11	0,22	0,44
Natri phosphorici liquidi	„	0,1	0,2	0,4
Natri silicici liquidi	„	30,3	60,5	121,0
Natri carbonici liquidi	„	90,0	180,0	360,0
Calcariae sulfuricae cryst.	„	2,7	5,24	10,5
Calcii chlorati liquidi	„	235,3	470,7	941,4
Magnesii chlorati liquidi	„	54,3	108,7	217,4
Aluminii chlorati liquidi	„	0,11	0,23	0,46
Magnesiae sulfuricae liquidae	„	0,2	0,4	0,8
Lithoni carbonici	„	0,005	0,009	0,018
Ferri sulfurici cryst.	„	0,33	0,67	1,34
Natri arsenicici exsiccati	„	0,0025	0,005	0,01
Aquae destillatae	„	22970,0	45938,5	91877,0

Acidi carbonici Vol. 3,5.

XLVII. Wildegg.

(*Laue*)		*30 Pfd. = Unc. 480*	*60 Pfd. = Unc. 960*		*50 Literae*	*100 Literae*
Natrii chlorati liquidi	*Gran.*	20239	40478	*Grm.*	4392,0	8784,0
Natrii jodati sicci	„	8,43	16,86	„	1,83	3,7
Natrii bromati liquidi	„	70,8	141,6	„	15,5	31,0
Natri carbonici liquidi	„	193,5	387	„	42,0	84,0
Natri sulfurici liquidi	„	4428	8856	„	960,3	1920,6
Natri nitrici sicci	„	10,17	20	„	2,2	4,4
Kalii chlorati liquidi	„	11,7	23	„	2,5	5,0
Ammonii chlorati liquidi	„	14,7	29	„	3,2	6,4
Magnesii chlorati liquidi	„	3735	7470	„	810,5	1621,0
Calcii chlorati liquidi	„	4259	8518	„	924,1	1848,2
Strontii chlorati liquidi	„	45,6	91	„	1,0	2,0
Ferri sulfurici crystall.	„	2,1	4,2	„	0,45	0,9
Aquae destillatae	„	197382	394765	„	47844,5	85689,0

Acidi carbonici Vol. 4.

XLVIII. Wildungen. Georg-Victor-Quelle.

é, Léfort)		*25 Literae*	*50 Literae*	*100 Literae*
carbonici liquidi	*Gramm.*	261,8	523,7	1047,4
sulfurici liquidi	„	3,9	7,9	15,8
chlorati liquidi	„	2,0	4,0	8,0
:arbonici liquidi	„	10,5	21,0	42,0
silicici liquidi	„	9,0	18,0	36,0
iae carbonicae	„	8,2	16,3	32,6
siae carbonicae cryst.	„	8,0	16,0	32,0
sulfurici cryst.	„	0,87	1,73	3,47
sulfurici anhydri	„	0,54	1,17	2,34
: destillatae	„	24695,5	49390,5	98781,0

carbonici Vol. 3,5.

XLIX. Wildungen. Stadtbrunnen.

rs)		*30 Pfd. = Unc.480*	*60 Pfd. = Unc.960*		*50 Literae*	*100 Literae*
carbonici liquidi	*Gran.*	222,3	445	*Grm.*	48,2	96,4
chlorati liquidi	„	21,3	43	„	4,6	9,2
siae sulfuricae liquid.	„	90,6	181	„	19,6	39,2
iae carbonicae	„	113,28	226,5	„	24,6	49,2
siae carbon. cryst.	„	125,25	250,5	„	27,2	54,4
nis natrici liquidi	„	12	24	„	2,6	5,2
sulfurici cryst.	„	10	20	„	2,17	4,34
ni carbonici	„	1,57	3	„	0,34	0,68
destillatae	„	229804	459607	„	49871,0	99742,0

carbonici Vol. 4.

. Acidum silicicum omissum est.

INDEX.

Tabula stoechiometrica, pondera aequivalentia mixtionis complectens . . . . *Pag.* 1

Nonnulla, quae in adhibenda hac tabula stoechiometrica observanda sunt, et formae compendiariae adhibitae. 2

Interpretatio symbolorum et literarum in scriptione chemiae stoechiometricae adhibitorum 3

Comparatio ponderum aequivalentium cum ponderibus atomorum elementorum 5

Pondera aequivalentia corporum simplicium et compositorum 8

Tabula numerorum, quibuscum numeri ponderis corporum, quae analysis quantitativa chemica exhibet, multiplicandi sunt, ut numeri ponderis corporum, qui quaeruntur, reperiantur 122

Collatio tabularum variarum comparantium **pondera specifica** liquorum cum quantitatibus substantiarum, quas illi liquores continent 135

Tabula I comparativa. Acidum aceticum anhydrum . . 136

„ II „ Acidum aceticum hydratum . . 137

„ III „ Acidum citricum 138

„ IV „ Acidum hydrochloricum 139

„ V „ Acidum nitricum 140

„ VI „ Acidum phosphoricum 142

„ VII „ Acidum sulfuricum 143

„ VIII „ Acidum sulfuricum 144

„ IX „ Acidum sulfurosum 146

„ X „ Acidum tannicum 146

„ XI „ Acidum tartaricum 147

„ XII „ Aether purus 147

„ XIII „ Aluminium chloratum 148

„ XIV „ Ammonum aceticum 149

„ XV „ Ammonum anhydrum 150

„ XVI „ Ammonum sulfuricum 151

„ XVII „ Ammonium chloratum 151

„ XVIII „ Baryum chloratum 152

„ XIX „ Calcaria acetica 153

„ XX „ Calcium chloratum 154

„ XXI „ Ferrum sesquichloratum seu chloridatum 155

„ XXII „ Ferrum sulfuricum crystallisatum 1[illegible]

Pag.
Kali silicicum 240
— sulfuricum 240
Kalium chloratum 240
Kalkerde 221
Kieselerde; Kieselsäure 214
Kohlensäure 209
Kohlenwasserstoff 227
Kreide 227
Lithium chloratum 241
Lithono-Natr. phosphoric. . . . 241
Lithonum bicarbonicum 241
— carbonicum 242
— phosphoricum 243
— silicicum 243
— sulfuricum 244
Magnesia 244
— bicarbonica 245
— carbonica 245
— — crystall. 245
— crenica 246
— nitrica 246
— silicica 246
— sulfurica 247
Magnesit; Magnesites 247
Magnesium bromatum 247
— chloratum 248
— jodatum 248
— sulfuratum 249
Manganchlorür 250
Manganum bicarbonicum 249
— carbonicum 249
— chloratum 250
— oxydulatum 250
— sulfuricum 251
Marmor album 252
Materia organica 252
Natrium bromatum 253
— chloratum 253
— fluoratum 254
— jodatum 254
— sulfuratum 254
Natronalaun 216
Natronlithion, phosphorsaures . . 241
Natrum 255

Pag.
Natrum arsenicicum 256
— bicarbonicum 257
— boricum (neutrale) 257
— carbonicum 257
— crenicum 258
— formicicum 258
— hyposulfurosum 259
— nitricum 259
— phosphoricum 259
— propionicum 260
— pyrophosphoricum 260
— silicicum 260
— sulfuricum 261
Nitrogenium 261
Organische Materie od. Bestandth. 252
Oxygenium 262
Petroleum 253
Quellsäure; Quellsatzsäure . . . 252
Resinosa 253
Rubidium 264
Sauerstoff 262
Schwefelcalcium 226
Schwefeleisen 235
Schwefelmagnesium 249
Schwefelnatrium 254
Schwefelsäure 215
Schwefelwasserstoff 211
— Wasser 214
Stickstoff 261
Strontiana bicarbonica 262
— carbonica 262
— sulfurica 263
Strontium chloratum 263
Sulfuraire 252
Sumpfluft 227
Talkerde (Magnesia) 244
Terra silicea 214
Thallium 264
Thonerde (Alumina) 216
Ulminsäure 252
Vegetabilia 252
Wasser 220
Wasserstoff 237

Tabulae stoechiometricae ad aquas minerales componendas 265
Usus harum tabularum 267

Tabula [illegible] [illegible] [illegible] [illegible]
ad [illegible]

	Pag.		Pag.
[illegible]	[illegible]	Ferrum sulfuricum [illegible]	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Fluoretum Calcii	300
[illegible]	[illegible]	[illegible] pyrophosphoricum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Jodetum Calcii	300
[illegible]	[illegible]	Jodetum Magnesii	300
[illegible]	[illegible]	Jodum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Kali	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Lithium bicarbonicum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— carbonicum	[illegible]
[illegible]	300	— silicicum	[illegible]
[illegible]	300	Magnesium bicarbonicum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— carbonicum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— [illegible]	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— silicicum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— sulfuricum acidum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Magnesium bromatum	300
[illegible]	[illegible]	— jodatum	300
[illegible]	300	— sulfuratum	[illegible]
[illegible]	300	Manganum bicarbonicum	[illegible]
[illegible]	300	— carbonicum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— crenicum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Natrum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Natrum carbonicum acidum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— pyrophosphoricum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— sulfuricum acidum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Phosphas [illegible]	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— Calcariae	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Sales crystallisata et anhydra	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Silicates Aluminae	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— Calcariae	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— Magnesiae	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Strontianum bicarbonicum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— carbonicum	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Sulfates Calcariae	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Terra silicea	[illegible]

[illegible]lysis chemica [illegible] [illegible]

[illegible]endix. [illegible] [illegible]

[illegible]positiones variae [illegible]

	Pag.		Pag.
[illegible]	[illegible]	Aqua Magnesiae carbonicae	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— Selterana	[illegible]
[illegible]	[illegible]	— [illegible]	[illegible]
[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]
[illegible]	[illegible]	Bilin. [illegible]	[illegible]
[illegible]	[illegible]	[illegible]	[illegible]

	Pag.
Driburg. Trinkquelle. Eisenquelle	480
Eger. Franzensbrunn	481
— Salzquelle	481
Ems. Kesselbrunn	482
— Kränchen	482
Fachingen	483
Friedrichshall. Bitterwasser	483
Geilnau	484
Heilbrunn. Adelheidsquelle	484
Karlsbad	486
Homburg. Elisabethquelle	485
Jastrzemb	485
Kissingen. Pandur	487
— Ragoczi	487
Krankenheil. Bernhardsbrunn	488
— Joh. Georgquelle	488
Kreuznach. Elisenquelle	489
Lippspringe. Arminiusquelle	489
Marienbad. Ferdinandsbrunn	490
— Kreuzbrunn	490
Püllna. Bitterwasser	490
Pyrmont. Trinkquelle	491
Saidschütz. Bitterwasser	491
Salzbrunn. Obersalzbrunn	492
Schlangenbad	492
Soden. Milchbrunnen	492
Spaa. Pouhon	493
Teplitz. Steinbadquelle (Sandbadquelle)	493
Vichy. Source des Célestins	494
— Source de la Grande-Grille	494, 495
Weilbach	495
Wiesbaden, Kochbrunnen	496
Wildegg	496
Wildungen. Georg-Victorquelle	497
— Stadtbrunn	497

Typis officinae typographicae Huethel & Herrmann Lipsiae.

Hager, H.H.J. et
Adjumenta varia chemica et pharmaceutica.

